

19



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



11 Veröffentlichungsnummer: **0 545 099 A2**

12

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: **92119105.2**

22 Anmeldetag: **07.11.92**

51 Int. Cl.<sup>5</sup>: **C07D 213/82, C07D 231/14, C07D 277/56, C07D 263/34, C07D 307/68, C07D 309/28, C07D 327/06, C07C 233/64, A01N 37/22, A01N 43/00**

30 Priorität: **22.11.91 DE 4138387**  
**18.02.92 DE 4204764**  
**18.02.92 DE 4204766**  
**18.02.92 DE 4204767**  
**18.02.92 DE 4204768**

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
**09.06.93 Patentblatt 93/23**

84 Benannte Vertragsstaaten:  
**AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI NL PT SE**

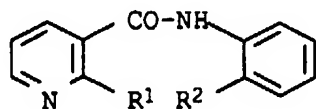
71 Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft**  
**Carl-Bosch-Strasse 38**  
**W-6700 Ludwigshafen(DE)**

72 Erfinder: **Elcken, Karl, Dr.**

**Am Huettenwingert 12**  
**W-6706 Wachenheim(DE)**  
Erfinder: **Goetz, Norbert, Dr.**  
**Schoefferstrasse 25**  
**W-6520 Worms 1(DE)**  
Erfinder: **Harreus, Albrecht, Dr.**  
**Telchgasse 13**  
**W-6700 Ludwigshafen(DE)**  
Erfinder: **Ammermann, Eberhard, Dr.**  
**Von Gagern-Strasse 2**  
**W-6148 Heppenheim(DE)**  
Erfinder: **Lorenz, Gisela, Dr.**  
**Erlenweg 13**  
**W-6730 Neustadt(DE)**  
Erfinder: **Rang, Harald, Dr.**  
**Maximilianstrasse 30**  
**W-6700 Ludwigshafen(DE)**

54 **Säureanilid-Derivate und Ihre Verwendung zur Bekämpfung von Botrytis.**

57 Verwendung von Nicotinsäureanilid-Derivaten der allgemeinen Formel



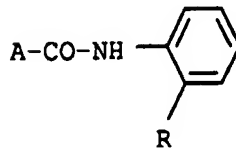
I,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

- R<sup>1</sup> Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl  
R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkenyl, Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkenyloxi, Alkinyloxi, Cycloalkyl, Cycloalkenyl, Cycloalkyloxi, Cycloalkenyloxi  
zur Bekämpfung von Botrytis und Nicotinsäureanilide der Formel I.

EP 0 545 099 A2

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Säureanilid-Derivaten der allgemeinen Formel



10 in der A die folgenden Bedeutungen hat

Pyridin-3-yl, substituiert in 2-Stellung durch Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl,

Phenyl, substituiert in 2-Stellung durch Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Iod,

2-Methyl-5,6-dihydropyran-3-yl, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl-4-oxid, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl-4,4-dioxid; 2-Methyl-furan-3-yl, substituiert in 4- und 5-Stellung durch Wasserstoff oder Methyl; Thiazol-5-yl, substituiert in 2- und 4-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor, Trifluormethyl; Thiazol-4-yl, substituiert in 2- und 5-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor, Trifluormethyl; 1-Methylpyrazol-4-yl, substituiert in 3- und 5-Stellung durch Methyl, Chlor, Trifluormethyl; Oxazol-5-yl, substituiert in 2- und 4-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor und

20 R die folgenden Bedeutungen hat, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkynyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen, substituiertes Phenyl, zur Bekämpfung von Botrytis.

Ferner betrifft die vorliegende Erfindung neue Säureanilid-Derivate.

Es ist bekannt, Nicotinsäureanilide, z.B. das 2-Chlornicotinsäure-2'-ethylanilid (US 4 001 416) oder das 2-Chlornicotinsäure-3'-isopropylanilid (DE 26 11 601) als Fungizide zu verwenden.

Es wurde nun gefunden, daß die eingangs definierten Säureanilid-Derivate eine gute Wirkung gegen Botrytis besitzen.

Im Hinblick auf ihre Wirksamkeit sind Verbindungen bevorzugt, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

35 Halogen z.B. Fluor, Chlor, Brom,

Alkyl wie insbesondere Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, n-Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 1,1-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, n-Heptyl, 1-Methylhexyl, 1-Ethylpentyl, 2-Ethylpentyl, 1-Propylbutyl, Octyl, Decyl, Dodecyl wobei das Alkyl ein bis drei der vorstehend genannten Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor tragen kann,

Alkenyl, wie 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-2-propenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl, 5-Hexenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3-pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl, 1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 2,2-Dimethyl-3-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-3-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Methyl-2-butenyl und 3-Methyl-2-pentenyl;

wobei das Alkenyl ein bis drei der vorstehend genannten Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor tragen kann,

Alkynyl wie 2-Propinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Alkynyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl, 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-penti-

nyl, 2-Methyl-4-pentynyl, 3-Methyl-4-pentynyl, 4-Methyl-2-pentynyl, 1,2-Dimethyl-2-butyryl, 1,1-Dimethyl-3-butyryl, 1,2-Dimethyl-3-butyryl, 2,2-Dimethyl-3-butyryl, 1-Ethyl-2-butyryl, 1-Ethyl-3-butyryl, 2-Ethyl-3-butyryl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propynyl,

Alkoxy wie insbesondere Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, n-Pentyloxy, 1-Methylbutoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 1,2-Dimethylpropoxy, 1,1-Dimethylpropoxy, 2,2-Dimethylpropoxy, 1-Ethylpropoxy, n-Hexyloxy, 1-Methylpentyloxy, 2-Methylpentyloxy, 3-Methylpentyloxy, 4-Methylpentyloxy, 1,2-Dimethylbutoxy, 1,3-Dimethylbutoxy, 2,3-Dimethylbutoxy, 1,1-Dimethylbutoxy, 2,2-Dimethylbutoxy, 3,3-Dimethylbutoxy, 1,1,2-Trimethylpropoxy, 1,2,2-Trimethylpropoxy, 1-Ethylbutoxy, 2-Ethylbutoxy, 1-Ethyl-2-methylpropoxy, n-Heptyloxy, 1-Methylhexyloxy, 2-Methylhexyloxy, 3-Methylhexyloxy, 4-Methylhexyloxy, 5-Methylhexyloxy, 1-Ethylpentyloxy, 2-Ethylpentyloxy, 1-Propylbutoxy, Octyloxy, Decyloxy, Dodecyloxy, wobei das Alkoxy ein bis drei der vorstehend genannten Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor tragen kann,

Alkenyloxy wie 2-Propenyloxy, 2-Butenyloxy, 3-Butenyloxy, 1-Methyl-2-propenyloxy, 2-Methyl-2-propenyloxy, 2-Pentenyloxy, 3-Pentenyloxy, 4-Pentenyloxy, 1-Methyl-2-butenyloxy, 2-Methyl-2-butenyloxy, 3-Methyl-2-butenyloxy, 1-Methyl-3-butenyloxy, 2-Methyl-3-butenyloxy, 3-Methyl-3-butenyloxy, 1,1-Dimethyl-2-propenyloxy, 1,2-Dimethyl-2-propenyloxy, 1-Ethyl-2-propenyloxy, 2-Hexenyloxy, 3-Hexenyloxy, 4-Hexenyloxy, 5-Hexenyloxy, 1-Methyl-2-pentenyloxy, 2-Methyl-2-pentenyloxy, 3-Methyl-2-pentenyloxy, 4-Methyl-2-pentenyloxy, 1-Methyl-3-pentenyloxy, 2-Methyl-3-pentenyloxy, 3-Methyl-3-pentenyloxy, 4-Methyl-3-pentenyloxy, 1-Methyl-4-pentenyloxy, 2-Methyl-4-pentenyloxy, 3-Methyl-4-pentenyloxy, 4-Methyl-4-pentenyloxy, 1,1-Dimethyl-2-butenyloxy, 1,1-Dimethyl-3-butenyloxy, 1,2-Dimethyl-2-butenyloxy, 1,2-Dimethyl-3-butenyloxy, 1,3-Dimethyl-2-butenyloxy, 1,3-Dimethyl-3-butenyloxy, 2,2-Dimethyl-3-butenyloxy, 2,3-Dimethyl-2-butenyloxy, 2,3-Dimethyl-3-butenyloxy, 1-Ethyl-2-butenyloxy, 1-Ethyl-3-butenyloxy, 2-Ethyl-2-butenyloxy, 2-Ethyl-3-butenyloxy, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyloxy, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyloxy und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyloxy, insbesondere 2-Propenyloxy, 2-Butenyloxy, 3-Methyl-2-butenyloxy, und 3-Methyl-2-pentenyloxy;

wobei das Alkenyloxy ein bis drei der vorstehend genannte Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor tragen kann.

Alkinyloxy wie 2-Propinyloxy, 2-Butinyloxy, 3-Butinyloxy, 1-Methyl-2-propinyloxy, 2-Pentinyloxy, 3-Pentinyloxy, 4-Pentinyloxy, 1-Methyl-3-butyloxy, 2-Methyl-3-butyloxy, 1-Methyl-2-butyloxy, 1,1-Dimethyl-2-propinyloxy, 1-Ethyl-2-propinyloxy, 2-Hexinyloxy, 3-Hexinyloxy, 4-Alkinyloxy, 5-Hexinyloxy, 1-Methyl-2-pentinyloxy, 1-Methyl-3-pentinyloxy, 1-Methyl-4-pentinyloxy, 2-Methyl-3-pentinyloxy, 2-Methyl-4-pentinyloxy, 3-Methyl-4-pentinyloxy, 4-Methyl-3-pentinyloxy, 1,1-Dimethyl-2-butyloxy, 1,1-Dimethyl-3-butyloxy, 1,2-Dimethyl-3-butyloxy, 2,2-Dimethyl-3-butyloxy, 1-Ethyl-2-butyloxy, 1-Ethyl-3-butyloxy, 2-Ethyl-3-butyloxy und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyloxy, vorzugsweise 2-Propinyloxy, 2-Butinyloxy, 1-Methyl-2-propinyloxy und 1-Methyl-2-butyloxy,

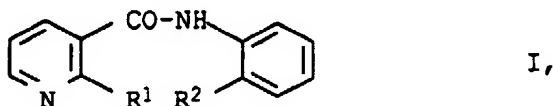
C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, wobei das Cycloalkyl gegebenenfalls durch ein bis drei C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylreste substituiert ist;

C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, wie Cyclobutenyl, Cyclopentenyl, Cyclohexenyl, das gegebenenfalls durch ein bis drei C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylreste substituiert ist.

C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkoxy wie Cyclopentyloxy oder Cyclohexyloxy, das durch ein bis drei C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylreste substituiert sein kann.

C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxy wie Cyclopentyloxy oder Cyclohexaryloxy, das durch ein bis drei C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylreste substituiert sein kann.

Bevorzugt wird die Verwendung von Nicotinsäureanilid-Derivaten der allgemeinen Formel I,



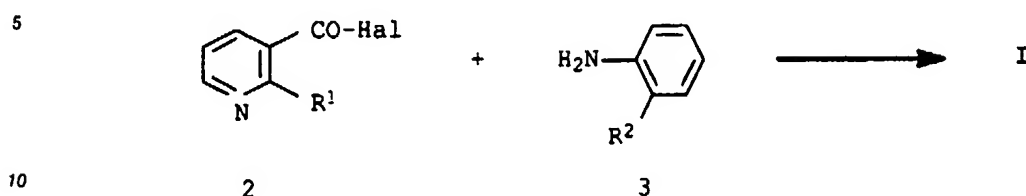
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

R<sup>1</sup> Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl

R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxy, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxy

zur Bekämpfung von Botrytis.

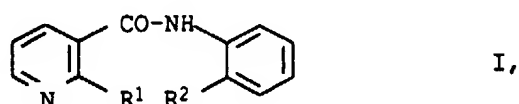
Die Verbindungen der Formel 1 erhält man beispielsweise, in dem man ein entsprechend substituiertes Nicotinsäurehalogenid der Formel 2



Hal ist Chlor oder Brom, mit einem ortho-substituierten Anilin der Formel 3 in Gegenwart einer Base umgesetzt. Die Nicotinsäuren bzw. deren Halogenide der Formel 2 sind bekannt. Die Aniline der Formel 3 sind 15 bekannt oder können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (Helv. Chim. Acta 60, 978 (1977); Zh. Org. Khim 26, 1527(1990); Heterocyclus 26, 1885 (1987); Izv. Akad. Nauk. SSSR Ser.Khim 1982, 2160).

Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen, der Formel I in denen der Rest R<sup>1</sup> für Chlor steht und der Rest R<sup>2</sup> die eingangs erwähnte Bedeutung hat.

Tabelle 1 Verbindungen der Formel I



Nr.	R1	R2	phys. Dat. FP [°C]
1.1	F	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
1.2	F	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
1.3	F	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	52 - 54
1.4	F	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	87 - 89
1.5	Cl	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	103 - 104
1.6	Cl	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
1.7	Cl	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	94 - 96
1.8	Cl	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	99 - 101

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

Nr.	R1	R2	phys. Dat. FP [°C]
1.9	Cl	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	118 - 120
1.10	Cl	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
1.11	Cl	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
1.12	Cl	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
1.13	Cl	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
1.14	Cl	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
1.15	Cl	n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	
1.16	Cl	n-C <sub>10</sub> H <sub>23</sub>	
1.17	Cl	n-C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	
1.18	Cl	1-Methylvinyl	90 - 91
1.19	Cl	2-Methylvinyl	
1.20	Cl	Allyl	
1.21	Cl	2-Methylallyl	
1.22	Cl	2-Ethylallyl	
1.23	Cl	1-Methylallyl	
1.24	Cl	1-Ethylallyl	
1.25	Cl	1-Methyl-2-butenyl	
1.26	Cl	1-Ethyl-2-butenyl	
1.27	Cl	1-Isopropyl-2-butenyl	
1.28	Cl	1-n-Butyl-2-butenyl	
1.29	Cl	1-Methyl-2-pentenyl	
1.30	Cl	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
1.31	Cl	Propargyl	
1.32	Cl	2-Butinyl	
1.33	Cl	3-Butinyl	
1.34	Cl	Ethoxi	131 - 132
1.35	Cl	Propoxi	
1.36	Cl	1-Methylethoxi	65 - 67
1.37	Cl	n-Butoxi	84 - 85
1.38	Cl	1-Methylpropoxi	72 - 74
1.39	Cl	2-Methylpropoxi	81 - 84
1.40	Cl	1,1-Dimethylethoxi	
1.41	Cl	n-Pentyloxi	
1.42	Cl	n-Hexyloxi	
1.43	Cl	n-Hepyloxi	

55

Nr.	R1	R2	phys. Dat. FP [°C]
1.44	Cl	n-Octyloxi	
1.45	Cl	2-Ethylhexyloxi	
1.46	Cl	n-Decyloxi	
1.47	Cl	2-Propenyloxi	86 - 88
1.48	Cl	2-Butentyloxi	92 - 95
1.49	Cl	2-Methyl-2-propenyloxi	75 - 76
1.50	Cl	2-Pentyloxi	
1.51	Cl	3-Pentyloxi	
1.52	Cl	3-Chlor-2-propenyloxi	
1.53	Cl	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
1.54	Cl	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
1.55	Cl	2-Propinyloxi	79 - 84
1.56	Cl	2-Butinyl-oxi	
1.57	Cl	3-Butinyl-oxi	
1.58	Cl	1-Methyl-2-propinyloxi	
1.59	Cl	Cyclopropyl	144 - 145
1.60	Cl	Cyclobutyl	
1.61	Cl	Cyclopentyl	112 - 114
1.62	Cl	Cyclohexyl	141 - 142
1.63	Cl	2-Cyclopentenyl	123 - 124
1.64	Cl	1-Cyclopentenyl	
1.65	Cl	2-Cyclohexenyl	92 - 93
1.66	Cl	1-Cyclohexenyl	
1.67	Cl	Cyclopentyloxi	80 - 82
1.68	Cl	Cyclohexyloxi	
1.69	Cl	2-Cyclopentenylloxi	
1.70	Cl	2-Cyclohexenylloxi	Ö1
1.71	Br	sec.-Butyl	
1.72	Br	i-Butyl	
1.73	CH <sub>3</sub>	sec.-Butyl	
1.74	CH <sub>3</sub>	i-Butyl	
1.75	CF <sub>3</sub>	i-Propyl	
1.76	CF <sub>3</sub>	sec.-Butyl	
1.77	CF <sub>3</sub>	i-Butyl	
1.78	OCH <sub>3</sub>	i-Propyl	

Nr.	R1	R2	phys. Dat. FP [°C]
1.79	OCH <sub>3</sub>	sec.-Butyl	Öl NMR 0,8t (3H); 1,2d (3H); 1,6m (2H); 3,0q (1H); 4,1s (3H); 7,2m (3H); 7,3m (1H); 8,3m (1H); 8,4m (1H), 9,8s (1H)
1.80	OCH <sub>3</sub>	i-Butyl	Öl NMR 0,8d (6H); 1,9m (1H); 2,5d (2H), 4,05s (3H), 7,2m (4H); 7,8d (1H); 8,3d (1H); 8,4m (1H); 9,8s (1H)
1.81	SCH <sub>3</sub>	i-Propyl	
1.82	SCH <sub>3</sub>	sec.-Butyl	89 - 91
1.83	SCH <sub>3</sub>	i-Butyl	140 - 141
1.84	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	sec.-Butyl	191 - 192
1.85	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	i-Butyl	150 - 153
1.86	Cl	2-Ethylpropoxy	65 - 66
1.87	Cl	3-Methyl-3-butenyloxy	83 - 84

## Herstellungsbeispiele

### Beispiel 1

Zu einer Lösung von 2,7 g 2-n-Propylanilin und 2,0 g Triethylamin in 30 ml Tetrahydrofuran tropft man bei 0°C 3,5 g 2-Chlornicotinsäurechlorid und rührt noch 2 Stdn. bei 0°C. Nach Verdünnen mit 300 ml Wasser isoliert man 3,2 g 2-Chlornicotinsäure-2-n-propylanilid von Fp.: 103 - 104°C (Nr. 1.5).

### Beispiel 2

4,4 g 2-Chlornicotinsäure-2-sec.-butylanilid (Tabelle 1, Nr. 7) werden in einer Lösung von 5,5 g 30 % Natriummethylat-Lösung in 20 ml Methanol 2 Stdn. am Rückfluß gekocht. Nach Verdünnen mit 250 ml Wasser wird zweimal mit je 100 ml Essigester extrahiert. Aus den vereinigten organ. Phasen isoliert man nach Trocknen und Verdampfen des Lösungsmittels 3,8 g 2-Methoxi-nicotinsäure-2-sec.-butylanilid als Öl. (Nr. 1.79).

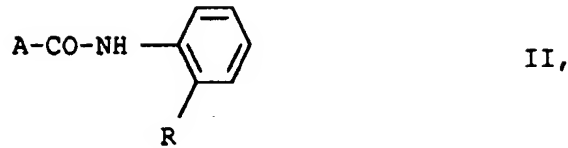
### Beispiel 3

Aus 5,7 g 2-Methylthionicotinsäurechlorid, 4,6 g 2-sec-Butylanilin und 3,1 g Triethylamin erhält man in analoger wie Beispiel 1 6,6 g 2-Methylthionicotinsäure-2-sec.-butylanilid vom Fp.: 89 - 91°C (Nr. 1.82).

### Beispiel 4

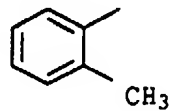
In eine Mischung aus 2,00 g des obigen Produkts (Beispiel 3) in 5 ml Eisessig und 0,13 g Natriumwolframat tropft man unter Rühren bei 35°C 2,20 g 30 % Wasserstoffperoxid zu und rührt 3 Stdn. bei 35°C nach. Nach Verdünnen mit 15 ml Wasser, Absaugen der Kristalle, Waschen mit Wasser und Trocknen erhält man 1,7 g 2-Methylsulfonylnicotinsäure-2-sec.-butylanilid vom Fp.: 191 - 192°C (Nr. 1.84).

Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung von Anilid-Derivaten der Formel II,

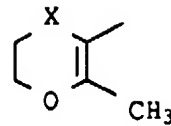


in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

A



(A1)



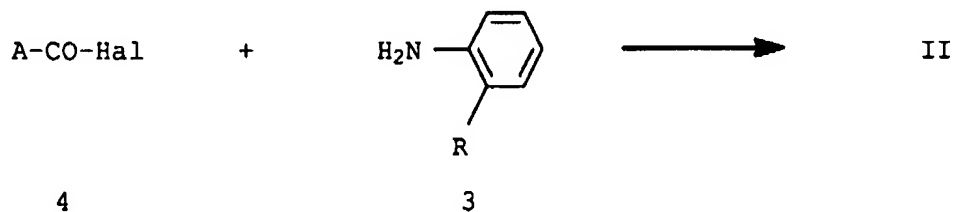
(A2)

X Methylen oder Schwefel

R gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi

zur Bekämpfung von Botrytis.

Die Verbindungen der Formel 2 erhält man beispielsweise, in dem man ein entsprechend substituiertes Carbonsäurehalogenid der Formel 4 mit einem ortho-substituierten Anilin der Formel 3 in Gegenwart einer Base umsetzt.

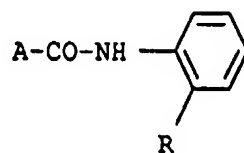


Hal ist Chlor oder Brom.

Die Carbonsäuren bzw. deren Halogenid ACO<sub>2</sub>H bzw. A-CO-Hal (4) sind bekannt.



Tabelle 2  
Verbindungen der Formel II



15

20

25

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.1	A <sub>1</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-	108 - 109
2.2	A <sub>1</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-	112 - 114
2.3	A <sub>1</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	-	
2.4	A <sub>1</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	-	89 - 90
2.5	A <sub>1</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	-	118 - 11
2.6	A <sub>1</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	-	

30

35

40

45

50

55

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.7	A <sub>1</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	-	
2.8	A <sub>1</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	-	
2.9	A <sub>1</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	-	
2.10	A <sub>1</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	-	
2.11	A <sub>1</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	-	
2.12	A <sub>1</sub>	1-Methylvinyl	-	
2.13	A <sub>1</sub>	2-Methylvinyl	-	
2.14	A <sub>1</sub>	Allyl	-	
2.15	A <sub>1</sub>	2-Methylallyl	-	
2.16	A <sub>1</sub>	2-Ethylallyl	-	
2.17	A <sub>1</sub>	1-Methylallyl	-	
2.18	A <sub>1</sub>	1-Ethylallyl	-	
2.19	A <sub>1</sub>	1-Methyl-2-butenyl	-	
2.20	A <sub>1</sub>	1-Ethyl-2-butenyl	-	
2.21	A <sub>1</sub>	1-Isopropyl-2-butenyl	-	
2.22	A <sub>1</sub>	1-n-Butyl-2-butenyl	-	
2.23	A <sub>1</sub>	1-Methyl-2-pentenyl	-	
2.24	A <sub>1</sub>	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	-	
2.25	A <sub>1</sub>	Propargyl	-	
2.26	A <sub>1</sub>	2-Butinyl	-	
2.27	A <sub>1</sub>	3-Butinyl	-	
2.28	A <sub>1</sub>	Ethoxi	-	
2.29	A <sub>1</sub>	Propoxi	-	
2.30	A <sub>1</sub>	1-Methylethoxi	-	
2.31	A <sub>1</sub>	n-Butoxi	-	
2.32	A <sub>1</sub>	1-Methylpropoxi	-	46 - 84
2.33	A <sub>1</sub>	2-Methylpropoxi	-	
2.34	A <sub>1</sub>	1,1-Dimethylethoxi	-	
2.35	A <sub>1</sub>	n-Pentyloxi	-	
2.36	A <sub>1</sub>	n-Hexyloxi	-	
2.37	A <sub>1</sub>	2-Ethylhexyloxi	-	
2.38	A <sub>1</sub>	2-Propenyloxi	-	
2.39	A <sub>1</sub>	2-Butentyloxi	-	62 - 66
2.40	A <sub>1</sub>	2-Methyl-2-propenyloxi	-	Öl
2.41	A <sub>1</sub>	2-Pentyloxi	-	

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.42	A <sub>1</sub>	3-Pentenyl-oxi	-	
2.43	A <sub>1</sub>	3-Chlor-2-propenyl-oxi	-	
2.44	A <sub>1</sub>	2,3-Dichlor-2-propenyl-oxi	-	
2.45	A <sub>1</sub>	2,3,3-Trichlor-propenyl-oxi	-	
2.46	A <sub>1</sub>	2-Propinyl-oxi	-	
2.47	A <sub>1</sub>	2-Butinyl-oxi	-	
2.48	A <sub>1</sub>	3-Butinyl-oxi	-	
2.49	A <sub>1</sub>	1-Methyl-2-propinyl-oxi	-	
2.50	A <sub>1</sub>	Cyclopropyl	-	
2.51	A <sub>1</sub>	Cyclobutyl	-	
2.52	A <sub>1</sub>	Cyclopentyl	-	112 - 113
2.53	A <sub>1</sub>	Cyclohexyl	-	120 - 121
2.54	A <sub>1</sub>	2-Cyclopentenyl	-	128 - 129
2.55	A <sub>1</sub>	1-Cyclopentenyl	-	
2.56	A <sub>1</sub>	2-Cyclohexenyl	-	95 - 96
2.57	A <sub>1</sub>	1-Cyclohexenyl	-	
2.58	A <sub>1</sub>	Cyclopentyl-oxi	-	
2.59	A <sub>1</sub>	Cyclohexyl-oxi	-	
2.60	A <sub>1</sub>	2-Cyclopentenyl-oxi	-	
2.61	A <sub>1</sub>	2-Cyclohexenyl-oxi	-	Öl
2.62	A <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>2</sub>	99 - 101
2.63	A <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.64	A <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.65	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>2</sub>	81 - 82
2.66	A <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>2</sub>	81 - 83
2.67	A <sub>2</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.68	A <sub>2</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.69	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.70	A <sub>2</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.71	A <sub>2</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.72	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	CH <sub>2</sub>	
2.73	A <sub>2</sub>	1-Methylvinyl	CH <sub>2</sub>	
2.74	A <sub>2</sub>	2-Methylvinyl	CH <sub>2</sub>	
2.75	A <sub>2</sub>	Allyl	CH <sub>2</sub>	
2.76	A <sub>2</sub>	2-Methylallyl	CH <sub>2</sub>	

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.77	A <sub>2</sub>	2-Ethylallyl	CH <sub>2</sub>	
2.78	A <sub>2</sub>	1-Methylallyl	CH <sub>2</sub>	
2.79	A <sub>2</sub>	1-Ethylallyl	CH <sub>2</sub>	
2.80	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-butenyl	CH <sub>2</sub>	
2.81	A <sub>2</sub>	1-Ethyl-2-butenyl	CH <sub>2</sub>	
2.82	A <sub>2</sub>	1-Isopropyl-2-butenyl	CH <sub>2</sub>	
2.83	A <sub>2</sub>	1-n-Butyl-2-butenyl	CH <sub>2</sub>	
2.84	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-pentenyl	CH <sub>2</sub>	
2.85	A <sub>2</sub>	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	CH <sub>2</sub>	
2.86	A <sub>2</sub>	Propargyl	CH <sub>2</sub>	
2.87	A <sub>2</sub>	2-Butinyl	CH <sub>2</sub>	
2.88	A <sub>2</sub>	3-Butinyl	CH <sub>2</sub>	
2.89	A <sub>2</sub>	Ethoxi	CH <sub>2</sub>	
2.90	A <sub>2</sub>	Propoxi	CH <sub>2</sub>	
2.91	A <sub>2</sub>	1-Methylethoxi	CH <sub>2</sub>	
2.92	A <sub>2</sub>	n-Butoxi	CH <sub>2</sub>	
2.93	A <sub>2</sub>	1-Methylpropoxi	CH <sub>2</sub>	
2.94	A <sub>2</sub>	2-Methylpropoxi	CH <sub>2</sub>	
2.95	A <sub>2</sub>	1,1-Dimethylethoxi	CH <sub>2</sub>	
2.96	A <sub>2</sub>	n-Pentyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.97	A <sub>2</sub>	n-Hexyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.98	A <sub>2</sub>	2-Ethylhexyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.99	A <sub>2</sub>	2-Propenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.100	A <sub>2</sub>	2-Butentyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.101	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-propenyloxi	CH <sub>2</sub>	67 - 69
2.102	A <sub>2</sub>	2-Pentenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.103	A <sub>2</sub>	3-Pentenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.104	A <sub>2</sub>	3-Chlor-2-propenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.105	A <sub>2</sub>	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.106	A <sub>2</sub>	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.107	A <sub>2</sub>	2-Propinyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.108	A <sub>2</sub>	2-Butinyl-oxi	CH <sub>2</sub>	
2.109	A <sub>2</sub>	3-Butinyl-oxi	CH <sub>2</sub>	
2.110	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-propinyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.111	A <sub>2</sub>	Cyclopropyl	CH <sub>2</sub>	

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.112	A <sub>2</sub>	Cyclobutyl	CH <sub>2</sub>	
2.113	A <sub>2</sub>	Cyclopentyl	CH <sub>2</sub>	109 - 111
2.114	A <sub>2</sub>	Cyclohexyl	CH <sub>2</sub>	118 - 123
2.115	A <sub>2</sub>	2-Cyclopentenyl	CH <sub>2</sub>	87 - 89
2.116	A <sub>2</sub>	1-Cyclopentenyl	CH <sub>2</sub>	
2.117	A <sub>2</sub>	2-Cyclohexenyl	CH <sub>2</sub>	85 - 87
2.118	A <sub>2</sub>	1-Cyclohexenyl	CH <sub>2</sub>	
2.119	A <sub>2</sub>	Cyclopentyloxi	CH <sub>2</sub>	60 - 91
2.120	A <sub>2</sub>	Cyclohexyloxi	CH <sub>2</sub>	
2.121	A <sub>2</sub>	2-Cyclopentenylloxi	CH <sub>2</sub>	
2.122	A <sub>2</sub>	2-Cyclohexenylloxi	CH <sub>2</sub>	Öl
2.123	A <sub>2</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	S	
2.124	A <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	S	
2.125	A <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	S	
2.126	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	S	Öl
2.127	A <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	S	Öl
2.128	A <sub>2</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	S	
2.129	A <sub>2</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	S	
2.130	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	S	
2.131	A <sub>2</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	S	
2.132	A <sub>2</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	S	
2.133	A <sub>2</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	S	
2.134	A <sub>2</sub>	1-Methylvinyl	S	
2.135	A <sub>2</sub>	2-Methylvinyl	S	
2.136	A <sub>2</sub>	Allyl	S	
2.137	A <sub>2</sub>	2-Methylallyl	S	
2.138	A <sub>2</sub>	2-Ethylallyl	S	
2.139	A <sub>2</sub>	1-Methylallyl	S	
2.140	A <sub>2</sub>	1-Ethylallyl	S	
2.141	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-butenyl	S	
2.142	A <sub>2</sub>	1-Ethyl-2-butenyl	S	
2.143	A <sub>2</sub>	1-Isopropyl-2-butenyl	S	
2.144	A <sub>2</sub>	1-n-Butyl-2-butenyl	S	
2.145	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-pentenyl	S	
2.146	A <sub>2</sub>	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	S	

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.147	A <sub>2</sub>	Propargyl	S	
2.148	A <sub>2</sub>	2-Butinyl	S	
2.149	A <sub>2</sub>	3-Butinyl	S	
2.150	A <sub>2</sub>	Ethoxi	S	
2.151	A <sub>2</sub>	Propoxi	S	
2.152	A <sub>2</sub>	1-Methylethoxi	S	
2.153	A <sub>2</sub>	n-Butoxi	S	
2.154	A <sub>2</sub>	1-Methylpropoxi	S	Öl
2.155	A <sub>2</sub>	2-Methylpropoxi	S	
2.156	A <sub>2</sub>	1,1-Dimethylethoxi	S	
2.157	A <sub>2</sub>	n-Pentyloxi	S	
2.158	A <sub>2</sub>	n-Hexyloxi	S	
2.159	A <sub>2</sub>	2-Ethylhexyloxi	S	
2.160	A <sub>2</sub>	2-Propenyloxi	S	
2.161	A <sub>2</sub>	2-Butentyloxi	S	
2.162	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-propenyloxi	S	65 - 67
2.163	A <sub>2</sub>	2-Pentenyloxi	S	
2.164	A <sub>2</sub>	3-Pentenyloxi	S	
2.165	A <sub>2</sub>	3-Chlor-2-propenyloxi	S	
2.166	A <sub>2</sub>	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	S	
2.167	A <sub>2</sub>	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	S	
2.168	A <sub>2</sub>	2-Propinyloxi	S	
2.169	A <sub>2</sub>	2-Butinyl-oxi	S	
2.170	A <sub>2</sub>	3-Butinyl-oxi	S	
2.171	A <sub>2</sub>	1-Methyl-2-propinyloxi	S	
2.172	A <sub>2</sub>	Cyclopropyl	S	
2.173	A <sub>2</sub>	Cyclobutyl	S	
2.174	A <sub>2</sub>	Cyclopentyl	S	62 - 64
2.175	A <sub>2</sub>	Cyclohexyl	S	120 - 122
2.176	A <sub>2</sub>	2-Cyclopentenyl	S	76 - 78
2.177	A <sub>2</sub>	1-Cyclopentenyl	S	
2.178	A <sub>2</sub>	2-Cyclohexenyl	S	70 - 72
2.179	A <sub>2</sub>	1-Cyclohexenyl	S	
2.180	A <sub>2</sub>	Cyclopentyloxi	S	88 - 90
2.181	A <sub>2</sub>	Cyclohexyloxi	S	

Nr.	A	R	X	phys. Dat. Fp [°C]
2.182	A <sub>2</sub>	2-Cyclopentenylloxi	S	
2.183	A <sub>2</sub>	2-Cyclohexenylloxi	S	Öl
2.184	A <sub>1</sub>	1-Ethylpropoxy	-	65 - 66
2.185	A <sub>1</sub>	3-Methyl-2-butenylloxy	-	Öl
2.186	A <sub>2</sub>	1-Ethylpropoxy	CH <sub>2</sub>	Öl
2.187	A <sub>2</sub>	1-Ethylpropoxy	S	Öl

## Herstellungsbeispiele

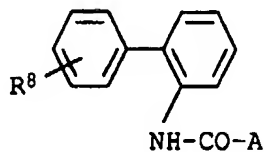
## Beispiel 5

Zu einer Lösung von 3,0 g sec.-Butyl-anilin und 2,0 g Triethylamin in 30 ml Tetrahydrofuran tropft man bei 0 °C 3,1 g 2-Methylbenzoesäurechlorid und rührt noch 2 Stdn. bei 0 °C. Nach Verdünnen mit 500 ml Wasser, Extraktion mit Essigester und Verdampfen des Lösungsmittels, isoliert man 2-Methylbenzoesäure-2-sec.-butylanilid vom Fp: 89 - 90 °C (Verbindung Nr. 2.4).

## Beispiel 6

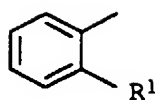
Zu einer Lösung von 3,0 g 2-Methyl-5,6-dihydropyran-3-carbonsäure in 20 ml Pyridin tropft man bei 0 °C 2,5 g Thionylchlorid, nach 1 Stunde Nachrühren setzt man 2,8 g 2-Isopropylanilin zu und rührt 12 Stunden bei Raumtemperatur (20 °C) nach. Nach Verdampfen des Pyridins wird mit 50 ml Wasser aufgerührt mit verd. Salzsäure auf pH 3 eingestellt und mit Essigester extrahiert. Nach Verdampfen des Lösungsmittels und Mischen des Rückstandes mit Diisopropylether isoliert man 3,3 g 2-Methyl-5,6-dihydropyran-3-carbonsäure-2-isopropylanilid vom Fp: 99 - 101 °C (Verbindung Nr. 2.62).

Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung von 2-Aminobiphenyl-Derivaten der allgemeinen Formel II,

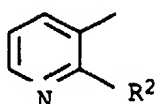


III,

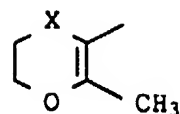
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



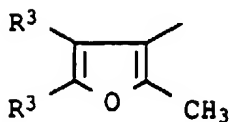
(A1)



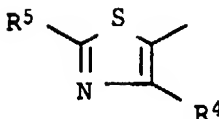
(A2)



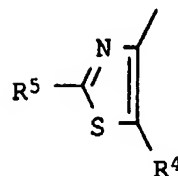
(A3)



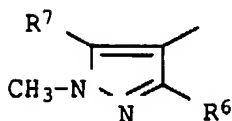
(A4)



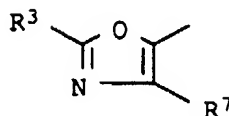
(A5)



(A6)



(A7)



(A8)

X Methylene, Schwefel, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),

R<sup>1</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod

R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor

R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl

R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor

R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor

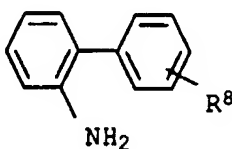
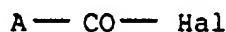
R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl

R<sup>7</sup> Methyl, Chlor

R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen

zur Bekämpfung von Botrytis.

Die Verbindungen der Formel III erhält man beispielsweise, indem man ein entsprechend substituiertes Carbonsäurehalogenid der Formel 4



III

4

5

Hal ist Chlor oder Brom, mit einem ortho-substituierten Anilin der Formel 5 in Gegenwart einer Base umgesetzt. Die Carbonsäuren bzw. deren Halogenide der Formel 4 sind bekannt. Die Aniline der Formel 5 sind z. Teil bekannt oder können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (Tetra hedron Letters, Vol. 28 S. 5093 (1987); THL Vol 29 5463 (1988)).



Tabelle 3

Nr.	A	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	R <sup>8</sup>	X	phys. Daten [°C]
3.1	A <sub>1</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	2-F	-	
3.2	A <sub>1</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	4-F	-	
3.3	A <sub>1</sub>	CF <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	2-F	-	
3.4	A <sub>1</sub>	CF <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	4-F	-	
3.5	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	2-F	-	
3.6	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	2-CH <sub>3</sub>	-	71 - 73
3.7	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	2-Cl	-	
3.8	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	2-OCH <sub>3</sub>	-	
3.9	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-F	-	
3.10	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-Cl	-	95 - 98
3.11	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-CH <sub>3</sub>	-	
3.12	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-OCH <sub>3</sub>	-	
3.13	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-OiC <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-	
3.14	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	3-Br	-	
3.15	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	4-F	-	156 - 157
3.16	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	4-Cl	-	
3.17	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	4-CH <sub>3</sub>	-	
3.18	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	4-OCH <sub>3</sub>	-	
3.19	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	4-SCH <sub>3</sub>	-	

Nr.	A	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	R <sup>8</sup>	X	phys. Daten [°C]
3.20	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	2-F	CH <sub>2</sub>	
3.21	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-F	CH <sub>2</sub>	
3.22	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	4-F	CH <sub>2</sub>	
3.23	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-Cl	CH <sub>2</sub>	
3.24	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	
3.25	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	2-F	S	
3.26	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-F	S	
3.27	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	4-F	S	
3.28	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-Cl	S	
3.29	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-CH <sub>3</sub>	S	
3.30	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	2-F	SO <sub>2</sub>	
3.31	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-F	SO <sub>2</sub>	
3.32	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	4-F	SO <sub>2</sub>	
3.33	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-Cl	SO <sub>2</sub>	
3.34	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	3-CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub>	
3.35	A <sub>5</sub>	-	-	-	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	2-F	-	
3.36	A <sub>5</sub>	-	-	-	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	3-F	-	
3.37	A <sub>5</sub>	-	-	-	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	4-F	-	
3.38	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CH <sub>3</sub>	Cl	2-F	-	
3.39	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CH <sub>3</sub>	Cl	3-F	-	
3.40	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CH <sub>3</sub>	Cl	4-F	-	

5

10

15

20

25

30

35

40

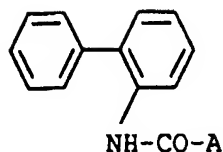
45

50

Nr.	A	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	R <sup>8</sup>	X	phys. Daten [°C]
3.41	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CF <sub>3</sub>	Cl	2-F	-	
3.42	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CF <sub>3</sub>	Cl	4-F	-	

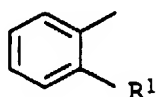
Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung von 2-Aminobiphenyl-Derivaten der allgemeinen Formel IV,

55

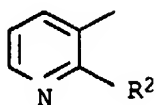


IV,

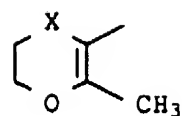
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



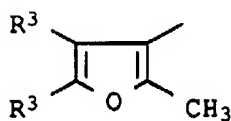
(A1)



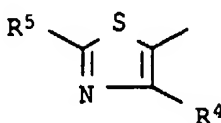
(A2)



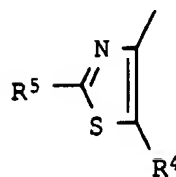
(A3)



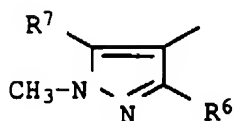
(A4)



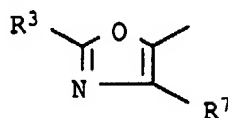
(A5)



(A6)



(A7)

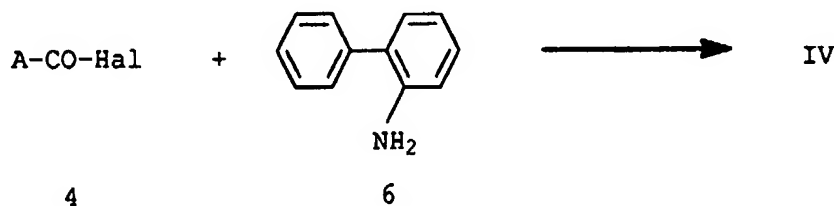


(A8)

- X Methylen, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),  
 R<sup>1</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod  
 R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl  
 R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor  
 R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl  
 R<sup>7</sup> Methyl, Chlor,

zur Bekämpfung von Botrytis.

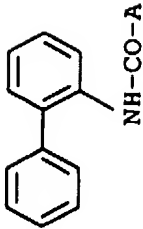
Die Verbindung der Formel IV erhält man beispielsweise, indem man ein entsprechendes aromatisches oder heterocyclisches Säurehalogenid 4 mit 2-Aminobiphenyl 6 in Gegenwart einer Base umsetzt.



Hal ist Chlor oder Brom.

Die Säuren der Formel A-CO<sub>2</sub>H bzw. deren Halogenide II sind bekannt.

Tabelle 4

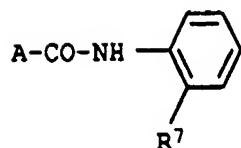


Nr.	A	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	X	phys. Daten [°C]
4.1	A <sub>1</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	87 - 88
4.2	A <sub>1</sub>	Br	-	-	-	-	-	-	-	113 - 115
4.3	A <sub>2</sub>	-	Cl	-	-	-	-	-	-	151 - 152
4.4	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	CH <sub>2</sub>	76 - 77
4.5	A <sub>4</sub>	-	-	CH <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	104 - 106
4.6	A <sub>5</sub>	-	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-	136 - 137

Tabelle 5

Nr.	A	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	X	phys. Daten [°C]	PS-Nr.
5.1	A <sub>1</sub>	CF <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	138-139	
5.2	A <sub>1</sub>	J	-	-	-	-	-	-	-	129-132	
5.3	A <sub>2</sub>	-	CF <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-		
5.4	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	SO		
5.5	A <sub>3</sub>	-	-	-	-	-	-	-	SO <sub>2</sub>		
5.6	A <sub>5</sub>	-	-	-	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-	116-118	
5.7	A <sub>6</sub>	-	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	-	-		
5.8	A <sub>6</sub>	-	-	-	Cl	Cl	-	-	-		
5.9	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CH <sub>3</sub>	Cl	-	108-109	
5.10	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CF <sub>3</sub>	Cl	-		
5.11	A <sub>7</sub>	-	-	-	-	-	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-		
5.11	A <sub>1</sub>	Cl	-	-	-	-	-	-	-	100-103	

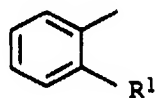
Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung von Carbonsäureanilid-Derivaten der allg. Formel V,



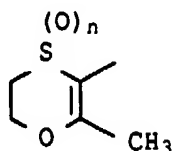
V,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

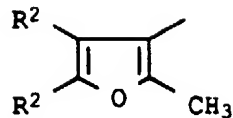
A



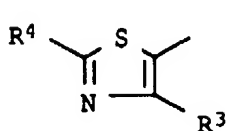
(A1)



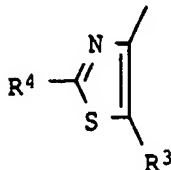
(A2)



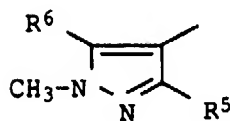
(A3)



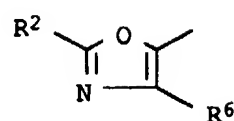
(A4)



(A5)



(A6)



(A7)

n 1 oder 2

R<sup>1</sup> Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod

R<sup>2</sup> Wasserstoff oder Methyl

R<sup>3</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor

R<sup>4</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor

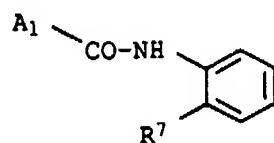
R<sup>5</sup> Methyl, Trifluormethyl

R<sup>6</sup> Methyl, Chlor

R<sup>7</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi

zur Bekämpfung von Botrytis.

Tabelle 6

Verbindungen der Formel I mit A in der Bedeutung A<sub>1</sub>

15

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
6.1	CF <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	160-162
6.2	CF <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	151-152
6.3	CF <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
6.4	CF <sub>3</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	83- 84
6.5	CF <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	133-135
6.6	CF <sub>3</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
6.7	CF <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
6.8	CF <sub>3</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
6.9	CF <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
6.10	CF <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
6.11	CF <sub>3</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
6.12	CF <sub>3</sub>	1-Methylvinyl	
6.13	CF <sub>3</sub>	2-Methylvinyl	
6.14	CF <sub>3</sub>	Allyl	
6.15	CF <sub>3</sub>	2-Methylallyl	

20

25

30

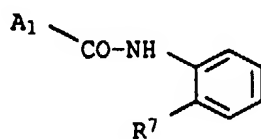
35



	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
5	6.16	CF <sub>3</sub>	2-Ethylallyl	
	6.17	CF <sub>3</sub>	1-Methylallyl	
	6.18	CF <sub>3</sub>	1-Ethylallyl	
	6.19	CF <sub>3</sub>	1-Methyl-2-butenyl	
10	6.20	CF <sub>3</sub>	1-Ethyl-2-butenyl	
	6.21	CF <sub>3</sub>	1-Isopropyl-2-butenyl	
	6.22	CF <sub>3</sub>	1-n-Butyl-2-butenyl	
	6.23	CF <sub>3</sub>	1-Methyl-2-pentenyl	
15	6.24	CF <sub>3</sub>	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
	6.25	CF <sub>3</sub>	Propargyl	
	6.26	CF <sub>3</sub>	2-Butinyl	
20	6.27	CF <sub>3</sub>	3-Butinyl	
	6.28	CF <sub>3</sub>	Ethoxi	
	6.29	CF <sub>3</sub>	Propoxi	
	6.30	CF <sub>3</sub>	1-Methylethoxi	
25	6.31	CF <sub>3</sub>	n-Butoxi	
	6.32	CF <sub>3</sub>	1-Methylpropoxi	
	6.33	CF <sub>3</sub>	2-Methylpropoxi	
	6.34	CF <sub>3</sub>	1,1-Dimethylethoxi	
30	6.35	CF <sub>3</sub>	n-Pentyloxi	
	6.36	CF <sub>3</sub>	n-Hexyloxi	
	6.37	CF <sub>3</sub>	2-Ethylhexyloxi	
35	6.38	CF <sub>3</sub>	2-Propenyloxi	
	6.39	CF <sub>3</sub>	2-Butentyloxi	
	6.40	CF <sub>3</sub>	2-Methyl-2-propenyloxi	
	6.41	CF <sub>3</sub>	2-Pentenyloxi	
40	6.42	CF <sub>3</sub>	3-Pentenyloxi	
	6.43	CF <sub>3</sub>	3-Chlor-2-propenyloxi	
	6.44	CF <sub>3</sub>	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
	6.45	CF <sub>3</sub>	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
45	6.46	CF <sub>3</sub>	2-Propinyloxi	
	6.47	CF <sub>3</sub>	2-Butinyl-oxi	
	6.48	CF <sub>3</sub>	3-Butinyl-oxi	
50	6.49	CF <sub>3</sub>	1-Methyl-2-propinyloxi	
	6.50	CF <sub>3</sub>	Cyclopropyl	

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
6.51	CF <sub>3</sub>	Cyclobutyl	
6.52	CF <sub>3</sub>	Cyclopentyl	150-152
6.53	CF <sub>3</sub>	Cyclohexyl	130-132
6.54	CF <sub>3</sub>	2-Cyclopentenyl	160-161
6.55	CF <sub>3</sub>	1-Cyclopentenyl	
6.56	CF <sub>3</sub>	2-Cyclohexenyl	103-105
6.57	CF <sub>3</sub>	1-Cyclohexenyl	
6.58	CF <sub>3</sub>	Cyclopentyloxi	
6.59	CF <sub>3</sub>	Cyclohexyloxi	
6.60	CF <sub>3</sub>	2-Cyclopentenylloxi	
6.61	CF <sub>3</sub>	2-Cyclohexenylloxi	

Tabelle 7

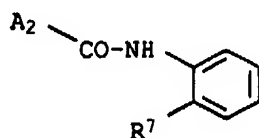
Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>1</sub>

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
7.1	Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	125-127
7.2	Cl	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	108-110
7.3	Cl	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
7.4	Cl	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	73- 74
7.5	Cl	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	90- 92
7.6	Cl	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
7.7	Cl	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
7.8	Cl	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
7.9	Cl	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
7.10	Cl	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
7.11	Cl	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
7.12	Cl	1-Methylvinyl	
7.13	Cl	2-Methylvinyl	

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
7.14	Cl	Allyl	
7.15	Cl	2-Methylallyl	
7.16	Cl	2-Ethylallyl	
7.17	Cl	1-Methylallyl	
7.18	Cl	1-Ethylallyl	
7.19	Cl	1-Methyl-2-butenyl	
7.20	Cl	1-Ethyl-2-butenyl	
7.21	Cl	1-Isopropyl-2-butenyl	
7.22	Cl	1-n-Butyl-2-butenyl	
7.23	Cl	1-Methyl-2-pentenyl	
7.24	Cl	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
7.25	Cl	Propargyl	
7.26	Cl	2-Butinyl	
7.27	Cl	3-Butinyl	
7.28	Cl	Ethoxi	
7.29	Cl	Propoxi	
7.30	Cl	1-Methylethoxi	
7.31	Cl	n-Butoxi	
7.32	Cl	1-Methylpropoxi	
7.33	Cl	2-Methylpropoxi	
7.34	Cl	1,1-Dimethylethoxi	
7.35	Cl	n-Pentyloxi	
7.36	Cl	n-Hexyloxi	
7.37	Cl	2-Ethylhexyloxi	
7.38	Cl	2-Propenyloxi	
7.39	Cl	2-Butentyloxi	
7.40	Cl	2-Methyl-2-propenyloxi	
7.41	Cl	2-Pentenyloxi	
7.42	Cl	3-Pentenyloxi	
7.43	Cl	3-Chlor-2-propenyloxi	
7.44	Cl	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
7.45	Cl	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
7.46	Cl	2-Propinyloxi	
7.47	Cl	2-Butinyl-oxi	
7.48	Cl	3-Butinyl-oxi	

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
7.49	Cl	1-Methyl-2-propinyloxi	
7.50	Cl	Cyclopropyl	
7.51	Cl	Cyclobutyl	
7.52	Cl	Cyclopentyl	110-111
7.53	Cl	Cyclohexyl	141-142
7.54	Cl	2-Cyclopentenyl	110-112
7.55	Cl	1-Cyclopentenyl	
7.56	Cl	2-Cyclohexenyl	84- 86
7.57	Cl	1-Cyclohexenyl	
7.58	Cl	Cyclopentyloxi	
7.59	Cl	Cyclohexyloxi	
7.60	Cl	2-Cyclopentenylloxi	
7.61	Cl	2-Cyclohexenylloxi	

Tabelle 8

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>2</sub>

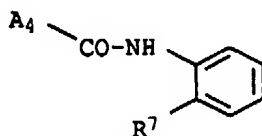
Nr.	n	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
8.1	2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
8.2	2	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
8.3	2	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
8.4	2	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	96-98
8.5	2	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	85-86
8.6	2	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
8.7	2	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
8.8	2	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
8.9	2	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
8.10	2	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
8.11	2	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	

Nr.	n	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
8.12	2	1-Methylvinyl	
8.13	2	2-Methylvinyl	
8.14	2	Allyl	
8.15	2	2-Methylallyl	
8.16	2	2-Ethylallyl	
8.17	2	1-Methylallyl	
8.18	2	1-Ethylallyl	
8.19	2	1-Methyl-2-butenyl	
8.20	2	1-Ethyl-2-butenyl	
8.21	2	1-Isopropyl-2-butenyl	
8.22	2	1-n-Butyl-2-butenyl	
8.23	2	1-Methyl-2-pentenyl	
8.24	2	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
8.25	2	Propargyl	
8.26	2	2-Butinyl	
8.27	2	3-Butinyl	
8.28	2	Ethoxi	
8.29	2	Propoxi	
8.30	2	1-Methylethoxi	
8.31	2	n-Butoxi	
8.32	2	1-Methylpropoxi	100-102
8.33	2	2-Methylpropoxi	
8.34	2	1,1-Dimethylethoxi	
8.35	2	n-Pentyloxi	
8.36	2	n-Hexyloxi	
8.37	2	2-Ethylhexyloxi	
8.38	2	2-Propenyloxi	
8.39	2	2-Butentyloxi	
8.40	2	2-Methyl-2-propenyloxi	
8.41	2	2-Pentenylloxi	
8.42	2	3-Pentenylloxi	
8.43	2	3-Chlor-2-propenyloxi	
8.44	2	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
8.45	2	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
8.46	2	2-Propinyloxi	

Nr.	n	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
8.47	2	2-Butinyl-oxi	
8.48	2	3-Butinyl-oxi	
8.49	2	1-Methyl-2-propinyloxi	
8.50	2	Cyclopropyl	
8.51	2	Cyclobutyl	
8.52	2	Cyclopentyl	128-130
8.53	2	Cyclohexyl	134-135
8.54	2	2-Cyclopentenyl	
8.55	2	1-Cyclopentenyl	
8.56	2	2-Cyclohexenyl	
8.57	2	1-Cyclohexenyl	
8.58	2	Cyclopentyloxi	
8.59	2	Cyclohexyloxi	
8.60	2	2-Cyclopentenyl-oxi	
8.61	2	2-Cyclohexenyl-oxi	
8.62	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
8.63	1	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
8.64	1	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
8.65	1	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Öl
8.66	1	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Öl
8.67	1	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
8.68	1	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
8.69	1	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
8.70	1	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
8.71	1	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
8.72	1	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
8.73	1	Ethoxi	
8.74	1	Propoxi	
8.75	1	1-Methylethoxi	
8.76	1	n-Butoxi	
8.77	1	1-Methylpropoxi	
8.78	1	2-Methylpropoxi	
8.79	1	1,1-Dimethylethoxi	
8.80	1	n-Pentyloxi	

Nr.	n	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
8.81	1	n-Hexyloxi	
8.82	1	Cyclopentyl	

Tabelle 9

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>4</sub>

Nr.	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
9.1	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	115-116
9.2	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	114-116
9.3	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
9.4	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	73- 75
9.5	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	100-102
9.6	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
9.7	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
9.8	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
9.9	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
9.10	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
9.11	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
9.12	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylvinyl	
9.13	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methylvinyl	
9.14	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Allyl	
9.15	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methylallyl	
9.16	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Ethylallyl	
9.17	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylallyl	
9.18	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Ethylallyl	
9.19	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methyl-2-butenyl	
9.20	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Ethyl-2-butenyl	
9.21	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Isopropyl-2-butenyl	
9.22	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-n-Butyl-2-butenyl	
9.23	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methyl-2-pentenyl	

Nr.	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
9.24	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
9.25	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Propargyl	
9.26	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Butinyl	
9.27	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3-Butinyl	
9.28	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Ethoxi	
9.29	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Propoxi	
9.30	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylethoxi	
9.31	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Butoxi	
9.32	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylpropoxi	
9.33	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methylpropoxi	
9.34	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1,1-Dimethylethoxi	
9.35	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Pentyloxi	
9.36	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Hexyloxi	
9.37	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Ethylhexyloxi	
9.38	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Propenyloxi	
9.39	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Butentyloxi	
9.40	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methyl-2-propenyloxi	
9.41	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Pentyloxi	
9.42	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3-Pentyloxi	
9.43	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3-Chlor-2-propenyloxi	
9.44	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
9.45	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
9.46	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Propinyloxi	
9.47	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Butinyl-oxi	
9.48	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3-Butinyl-oxi	
9.49	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methyl-2-propinyloxi	
9.50	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopropyl	
9.51	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclobutyl	
9.52	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyl	114-118
9.53	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclohexyl	100-104
9.54	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Cyclopentenyl	116-120
9.55	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Cyclopentenyl	
9.56	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Cyclohexenyl	96-98
9.57	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Cyclohexenyl	
9.58	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyloxi	



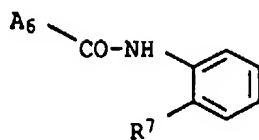
	Nr.	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
5	9.59	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclohexyloxi	
	9.60	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Cyclopentenylloxi	
	9.61	CF <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Cyclohexenylloxi	
	9.62	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
10	9.63	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	9.64	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
	9.65	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	136
	9.66	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	96- 97
15	9.67	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
	9.68	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
	9.69	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
	9.70	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
20	9.71	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
	9.72	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
	9.73	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Ethoxi	
	9.74	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Propoxi	
25	9.75	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylethoxi	
	9.76	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Butoxi	
	9.77	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Methylpropoxi	
	9.78	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methylpropoxi	
30	9.79	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1,1-Dimethylethoxi	
	9.80	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Pentyloxi	
	9.81	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	n-Hexyloxi	
	9.82	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyl	128-130
35	9.83	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopentenyl	128-129
	9.84	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclohexyl	128-129
	9.85	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	1-Ethyl-propoxy	45-47
	9.86	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyloxy	97-99
40	9.87	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Cyclohexenylloxy	87-89
	9.88	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Methyl-2-propenylloxy	103-105

45

50

55

Tabelle 10

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>6</sub>

Nr.	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
10.1	CH <sub>3</sub>	Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	108-110
10.2	CH <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	129-130
10.3	CH <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
10.4	CH <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	71- 73
10.5	CH <sub>3</sub>	Cl	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	119-120
10.6	CH <sub>3</sub>	Cl	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
10.7	CH <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
10.8	CH <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
10.9	CH <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
10.10	CH <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
10.11	CH <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
10.12	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methylvinyl	
10.13	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Methylvinyl	
10.14	CH <sub>3</sub>	Cl	Allyl	
10.15	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Methylallyl	
10.16	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Ethylallyl	
10.17	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methylallyl	
10.18	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Ethylallyl	
10.19	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methyl-2-butenyl	
10.20	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Ethyl-2-butenyl	
10.21	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Isopropyl-2-butenyl	
10.22	CH <sub>3</sub>	Cl	1-n-Butyl-2-butenyl	
10.23	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methyl-2-pentenyl	
10.24	CH <sub>3</sub>	Cl	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
10.25	CH <sub>3</sub>	Cl	Propargyl	
10.26	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Butinyl	
10.27	CH <sub>3</sub>	Cl	3-Butinyl	

5

10

15

20

25

30

35

40

45

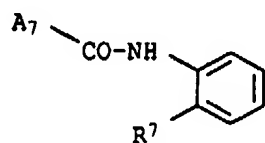
50

Nr.	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
10.28	CH <sub>3</sub>	Cl	Ethoxi	
10.29	CH <sub>3</sub>	Cl	Propoxi	
10.30	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methylethoxi	
10.31	CH <sub>3</sub>	Cl	n-Butoxi	
10.32	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methylpropoxi	
10.33	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Methylpropoxi	
10.34	CH <sub>3</sub>	Cl	1,1-Dimethylethoxi	
10.35	CH <sub>3</sub>	Cl	n-Pentyloxi	
10.36	CH <sub>3</sub>	Cl	n-Hexyloxi	
10.37	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Ethylhexyloxi	
10.38	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Propenyloxi	
10.39	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Butentyloxi	
10.40	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Methyl-2-propenyloxi	
10.41	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Pentyloxi	
10.42	CH <sub>3</sub>	Cl	3-Pentyloxi	
10.43	CH <sub>3</sub>	Cl	3-Chlor-2-propenyloxi	
10.44	CH <sub>3</sub>	Cl	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
10.45	CH <sub>3</sub>	Cl	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
10.46	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Propinyloxi	
10.47	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Butinyl-oxi	
10.48	CH <sub>3</sub>	Cl	3-Butinyl-oxi	
10.49	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Methyl-2-propinyloxi	
10.50	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclopropyl	
10.51	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclobutyl	
10.52	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclopentyl	122-123
10.53	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclohexyl	143-144
10.54	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Cyclopentenyl	123-125
10.55	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Cyclopentenyl	
10.56	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Cyclohexenyl	114-116
10.57	CH <sub>3</sub>	Cl	1-Cyclohexenyl	
10.58	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclopentyloxi	
10.59	CH <sub>3</sub>	Cl	Cyclohexyloxi	
10.60	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Cyclopentenylloxi	
10.61	CH <sub>3</sub>	Cl	2-Cyclohexenylloxi	
10.62	CF <sub>3</sub>	Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	

55

Nr.	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
10.63	CF <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
10.64	CF <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
10.65	CF <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	108-110
10.66	CF <sub>3</sub>	Cl	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	122-124
10.67	CF <sub>3</sub>	Cl	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
10.68	CF <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
10.69	CF <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
10.70	CF <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
10.71	CF <sub>3</sub>	Cl	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
10.72	CF <sub>3</sub>	Cl	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
10.73	CF <sub>3</sub>	Cl	Ethoxi	
10.74	CF <sub>3</sub>	Cl	Propoxi	
10.75	CF <sub>3</sub>	Cl	1-Methylethoxi	
10.76	CF <sub>3</sub>	Cl	n-Butoxi	
10.77	CF <sub>3</sub>	Cl	1-Methylpropoxi	
10.78	CF <sub>3</sub>	Cl	2-Methylpropoxi	
10.79	CF <sub>3</sub>	Cl	1,1-Dimethylethoxi	
10.80	CF <sub>3</sub>	Cl	n-Pentyloxi	
10.81	CF <sub>3</sub>	Cl	n-Hexyloxi	
10.82	CF <sub>3</sub>	Cl	Cyclopentyl	113-115
10.83	CF <sub>3</sub>	Cl	Cyclopentenyl	132-133

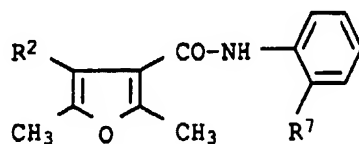
Tabelle 11

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>7</sub>

Nr.	R <sup>2</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
11.1	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
11.2	H	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
11.3	H	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	

Nr.	R <sup>2</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
11.4	H	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Öl
11.5	H	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Öl
11.6	H	CH <sub>3</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
11.7	H	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
11.8	H	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
11.9	H	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
11.10	H	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
11.11	H	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
11.12	H	CH <sub>3</sub>	Ethoxi	
11.13	H	CH <sub>3</sub>	Propoxi	
11.14	H	CH <sub>3</sub>	1-Methylethoxi	
11.15	H	CH <sub>3</sub>	n-Butoxi	
11.16	H	CH <sub>3</sub>	1-Methylpropoxi	
11.17	H	CH <sub>3</sub>	2-Methylpropoxi	
11.18	H	CH <sub>3</sub>	1,1-Dimethylethoxi	
11.19	H	CH <sub>3</sub>	n-Pentyloxi	
11.20	H	CH <sub>3</sub>	n-Hexyloxi	
11.21	H	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyl	
11.22	H	CH <sub>3</sub>	Cyclopentenyl	

Tabelle 12

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>3</sub>

Nr.	R <sup>2</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
12.1	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	147-148
12.2	H	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
12.3	H	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
12.4	H	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	109-110
12.5	H	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	114-115

Nr.	R <sup>2</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
12.6	H	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
12.7	H	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
12.8	H	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
12.9	H	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
12.10	H	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
12.11	H	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
12.12	H	Ethoxi	
12.13	H	Propoxi	
12.14	H	1-Methylethoxi	
12.15	H	n-Butoxi	
12.16	H	1-Methylpropoxi	
12.17	H	2-Methylpropoxi	
12.18	H	1,1-Dimethylethoxi	
12.19	H	n-Pentyloxi	
12.20	H	n-Hexyloxi	
12.21	H	Cyclopentyl	97- 98
12.22	H	Cyclohexyl	125-127
12.23	H	2-Cyclopentenyl	98- 99
12.24	H	1-Cyclopentenyl	
12.25	H	2-Cyclohexenyl	82- 84
12.26	H	1-Cyclohexenyl	
12.27	H	Cyclopentyloxi	73 - 75
12.28	H	Cyclohexyloxi	
12.29	H	2-Cyclopentenylloxi	
12.30	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
12.31	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
12.32	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
12.33	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	80- 82
12.34	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	114-116
12.35	CH <sub>3</sub>	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
12.36	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
12.37	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
12.38	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
12.39	CH <sub>3</sub>	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
12.40	CH <sub>3</sub>	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	

Nr.	R <sup>2</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
12.41	CH <sub>3</sub>	Ethoxi	
12.42	CH <sub>3</sub>	Propoxi	
12.43	CH <sub>3</sub>	1-Methylethoxi	
12.44	CH <sub>3</sub>	n-Butoxi	
12.45	CH <sub>3</sub>	1-Methylpropoxi	
12.46	CH <sub>3</sub>	2-Methylpropoxi	
12.47	CH <sub>3</sub>	1,1-Dimethylethoxi	
12.48	CH <sub>3</sub>	n-Pentyloxi	
12.49	CH <sub>3</sub>	n-Hexyloxi	
12.50	CH <sub>3</sub>	Cyclopentyl	
12.51	H	2-Methyl-2-propenyloxy	40 - 41
12.52	H	1-Ethyl-propoxy	Öl
12.53	H	2-Cyclohexenyloxy	51 - 53

#### Herstellbeispiele

##### Beispiel 7

Zu einer Lösung von 1,4 g 2-n-Propylanilin und 1,1 g Triethylamin in 15 ml Tetrahydrofuran tropft man bei 0 °C 2,3 g 2-Methyl-4-trifluormethyl-thiazol-5-carbonsäurechlorid und rührt noch 12 Stdn. bei 20 °C.

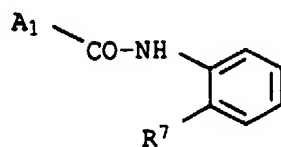
Nach Verdünnen mit 300 ml Wasser, Extraktion mit Methyltert.-butylether (2x 70 ml), Verdampfen des Lösungsmittels und Mischen des Rückstandes mit wenig n-Pentan isoliert man 2,8 g 2-Methyl-4-trifluormethyl-thiazol-5-carbonsäure-2-n-propyl-anilid vom Fp.: 114-116 °C (Tabelle 9, Nr. 2).

##### Beispiel 8

Zu einer Lösung von 2,7 g 2-i-Propylanilin und 2,2 g Triethylamin in 40 ml Dichlormethan tropft man bei 0 °C 3,8 g 1,3-Dimethyl-5-chlor-pyrazol-4-carbonsäurechlorid und rührt noch 2 Stdn. bei 0 °C.

Nach Waschen mit 50 ml Wasser, Verdampfen des Lösungsmittels und Umkristallisieren aus Cyclohexan isoliert man 3,3 g 1,3-Dimethyl-5-chlor-pyrazol-4-carbonsäure-2-isopropylanilid vom Fp. 108 - 110 °C (Tabelle 10, Nr. 1).

Tabelle 13

Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>1</sub>

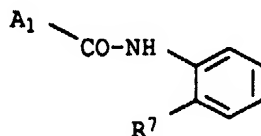
Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
13.1	Br	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
13.2	Br	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
13.3	Br	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
13.4	Br	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	74- 75
13.5	Br	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	110 - 112
13.6	Br	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
13.7	Br	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
13.8	Br	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
13.9	Br	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
13.10	Br	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
13.11	Br	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
13.12	Br	1-Methylvinyl	
13.13	Br	2-Methylvinyl	
13.14	Br	Allyl	
13.15	Br	2-Methylallyl	
13.16	Br	2-Ethylallyl	
13.17	Br	1-Methylallyl	
13.18	Br	1-Ethylallyl	
13.19	Br	1-Methyl-2-butenyl	
13.20	Br	1-Ethyl-2-butenyl	
13.21	Br	1-Isopropyl-2-butenyl	
13.22	Br	1-n-Butyl-2-butenyl	
13.23	Br	1-Methyl-2-pentenyl	



Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
13.24	Br	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
13.25	Br	Propargyl	
13.26	Br	2-Butinyl	
13.27	Br	3-Butinyl	
13.28	Br	Ethoxi	
13.29	Br	Propoxi	
13.30	Br	1-Methylethoxi	
13.31	Br	n-Butoxi	
13.32	Br	1-Methylpropoxi	
13.33	Br	2-Methylpropoxi	
13.34	Br	1,1-Dimethylethoxi	
13.35	Br	n-Pentyloxi	
13.36	Br	n-Hexyloxi	
13.37	Br	2-Ethylhexyloxi	
13.38	Br	2-Propenyloxi	
13.39	Br	2-Butentyloxi	
13.40	Br	2-Methyl-2-propenyloxi	
13.41	Br	2-Pentenyloxi	
13.42	Br	3-Pentenyloxi	
13.43	Br	3-Chlor-2-propenyloxi	
13.44	Br	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
13.45	Br	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
13.46	Br	2-Propinyloxi	
13.47	Br	2-Butinyl-oxi	
13.48	Br	3-Butinyl-oxi	
13.49	Br	1-Methyl-2-propinyloxi	
13.50	Br	Cyclopropyl	
13.51	Br	Cyclobutyl	
13.52	Br	Cyclopentyl	
13.53	Br	Cyclohexyl	
13.54	Br	2-Cyclopentenyl	
13.55	Br	1-Cyclopentenyl	
13.56	Br	2-Cyclohexenyl	
13.57	Br	1-Cyclohexenyl	
13.58	Br	Cyclopentyloxi	

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
13.59	Br	Cyclohexyloxi	
13.60	Br	2-Cyclopentenylloxi	
13.61	Br	2-Cyclohexenylloxi	

Tabelle 14

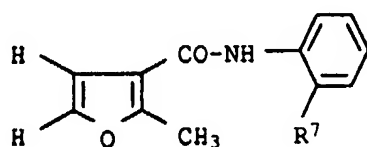
Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>1</sub>

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
14.1	J	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
14.2	J	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
14.3	J	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
14.4	J	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	97 - 98
14.5	J	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	148 - 149
14.6	J	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
14.7	J	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
14.8	J	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
14.9	J	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
14.10	J	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
14.11	J	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
14.12	J	1-Methylvinyl	
14.13	J	2-Methylvinyl	
14.14	J	Allyl	
14.15	J	2-Methylallyl	
14.16	J	2-Ethylallyl	
14.17	J	1-Methylallyl	
14.18	J	1-Ethylallyl	
14.19	J	1-Methyl-2-butenyl	
14.20	J	1-Ethyl-2-butenyl	
14.21	J	1-Isopropyl-2-butenyl	

	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
5	14.22	J	1-n-Butyl-2-butenyl	
	14.23	J	1-Methyl-2-pentenyl	
	14.24	J	1,4-Dimethyl-2-pentenyl	
	14.25	J	Propargyl	
10	14.26	J	2-Butinyl	
	14.27	J	3-Butinyl	
	14.28	J	Ethoxi	
	14.29	J	Propoxi	
15	14.30	J	1-Methylethoxi	
	14.31	J	n-Butoxi	
	14.32	J	1-Methylpropoxi	
20	14.33	J	2-Methylpropoxi	
	14.34	J	1,1-Dimethylethoxi	
	14.35	J	n-Pentyloxi	
	14.36	J	n-Hexyloxi	
25	14.37	J	2-Ethylhexyloxi	
	14.38	J	2-Propenyloxi	
	14.39	J	2-Butentyloxi	
	14.40	J	2-Methyl-2-propenyloxi	
30	14.41	J	2-Pentenyloxi	
	14.42	J	3-Pentenyloxi	
	14.43	J	3-Chlor-2-propenyloxi	
	14.44	J	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
35	14.45	J	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
	14.46	J	2-Propinyloxi	
	14.47	J	2-Butinyl-oxi	
40	14.48	J	3-Butinyl-oxi	
	14.49	J	1-Methyl-2-propinyloxi	
	14.50	J	Cyclopropyl	
	14.51	J	Cyclobutyl	
45	14.52	J	Cyclopentyl	
	14.53	J	Cyclohexyl	
	14.54	J	2-Cyclopentenyl	
	14.55	J	1-Cyclopentenyl	
50	14.56	J	2-Cyclohexenyl	

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
14.57	J	1-Cyclohexenyl	
14.58	J	Cyclopentyloxi	
14.59	J	Cyclohexyloxi	
14.60	J	2-Cyclopentenylloxi	
14.61	J	2-Cyclohexenylloxi	

Tabelle 15

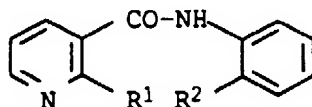
Verbindungen der Formel V mit A in der Bedeutung A<sub>3</sub>

Nr.	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
15.1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15.2	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
15.3	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
15.4	sec.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	78-80
15.5	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	106-107
15.6	tert.-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
15.7	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
15.8	sec.-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
15.9	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	
15.10	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
15.11	sec.-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	
15.12	Ethoxi	
15.13	Propoxi	
15.14	1-Methylethoxi	
15.15	n-Butoxi	
15.16	1-Methylpropoxi	
15.17	2-Methylpropoxi	
15.18	1,1-Dimethylethoxi	
15.19	n-Pentyloxi	

Nr.	R <sup>7</sup>	phys.Dat. Fp [°C]
15.20	n-Hexyloxi	
15.21	Cyclopentyl	
15.22	Cyclohexyl	
15.23	2-Cyclopentenyl	
15.24	1-Cyclopentenyl	
15.25	2-Cyclohexenyl	
15.26	1-Cyclohexenyl	
15.27	Cyclopentyloxi	
15.28	Ethoxi	
15.29	Propoxi	
15.30	1-Methylethoxi	
15.31	n-Butoxi	
15.32	1-Methylpropoxi	
15.33	2-Methylpropoxi	
15.34	1,1-Dimethylethoxi	
15.35	n-Pentyloxi	
15.36	n-Hexyloxi	
15.37	2-Ethylhexyloxi	
15.38	2-Propenyloxi	
15.39	2-Butentyloxi	
15.40	2-Methyl-2-propenyloxi	Öl
15.41	2-Pentyloxi	
15.42	3-Pentyloxi	
15.43	3-Chlor-2-propenyloxi	
15.44	2,3-Dichlor-2-propenyloxi	
15.45	2,3,3-Trichlor-propenyloxi	
15.46	2-Propinyloxi	
15.47	2-Butinyl-oxi	
15.48	3-Butinyl-oxi	
15.49	1-Methyl-2-propinyloxi	
15.50	Cyclopropyl	
15.51	Cyclobutyl	
15.52	Cyclopentyl	
15.53	Cyclohexyl	
15.54	2-Cyclopentenyl	

Nr.	R <sup>7</sup>	phys. Dat. Fp [°C]
15.55	1-Cyclopentenyl	
15.56	2-Cyclohexenyl	
15.57	1-Cyclohexenyl	
15.58	Cyclopentyloxi	Öl
15.59	Cyclohexyloxi	
15.60	2-Cyclopentenylloxi	
15.61	2-Cyclohexenylloxi	Öl
15.62	1-Ethylpropoxy	Öl

Die Erfindung betrifft ferner die folgenden neuen Verbindungen.  
Nicotinsäureanilid-Derivate der allgemeinen Formel I

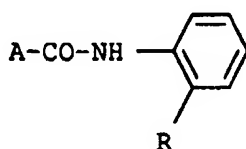


I,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben

- R<sup>1</sup> Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxi, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl,  
R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substitu-  
iertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi,  
gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloa-  
lkyl, C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi mit der Maßgabe, daß R<sup>2</sup>  
verschieden von Isopropyl ist, wenn R<sup>1</sup> Chlor bedeutet.

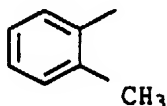
Anilid-Derivate der allgemeinen Formel II,



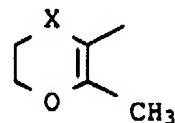
II,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

A



(A1)



(A2)

X Methylen oder Schwefel

R gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substitu-  
iertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi,  
gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls  
durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes

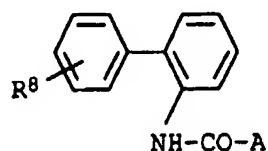
C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi mit der Maßgabe, daß

A nicht A<sub>1</sub> ist, wenn R Ethoxi, Isopropoxi oder Allyloxi ist

5 A nicht A<sub>2</sub> mit X in der Bedeutung Schwefel ist, wenn R Ethoxi, Propoxi, n-Butoxi, sec.-Butoxi, n-Pentyloxi ist

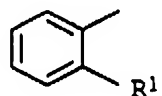
A nicht A<sub>2</sub> mit X in der Bedeutung Methylen ist, wenn R Isopropyl ist.

2-Aminobiphenyl-Derivate der allgemeinen Formel III,

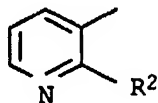


III,

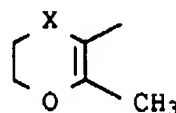
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



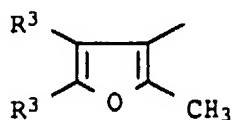
(A1)



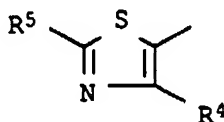
(A2)



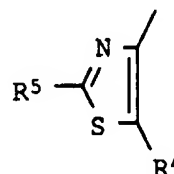
(A3)



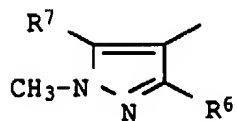
(A4)



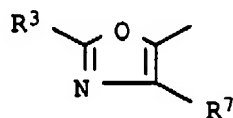
(A5)



(A6)



(A7)



(A8)

X Methylen, Schwefel, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),

R<sup>1</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod

R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor

R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl

50 R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor

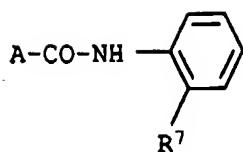
R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor

R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl

R<sup>7</sup> Methyl, Chlor

R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen.

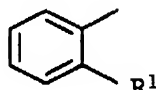
55 Carbonsäureanilid-Derivate der allg. Formel V,



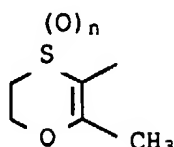
V,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben

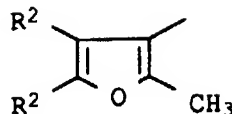
A



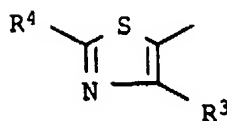
(A1)



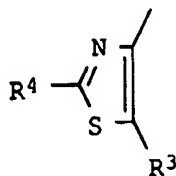
(A2)



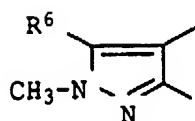
(A3)



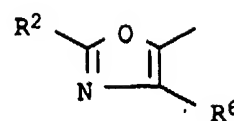
(A4)



(A5)



(A6)



(A7)

n 1 oder 2

R<sup>1</sup> Trifluormethyl, Chlor, Brom, JodR<sup>2</sup> Wasserstoff oder MethylR<sup>3</sup> Methyl, Trifluormethyl, ChlorR<sup>4</sup> Wasserstoff, Methyl, ChlorR<sup>5</sup> Methyl, TrifluormethylR<sup>6</sup> Methyl, Chlor

R<sup>7</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi mit der Maßgabe, daß R<sup>7</sup> verschieden von 3-Methyl-but-2-en-1-yl oder 3-Methyl-but-3-en-1-yl ist, wenn R<sup>1</sup> Trifluormethyl ist.

Die neuen Verbindungen eignen sich als Fungizide.

Die erfindungsgemäßen fungiziden Verbindungen bzw. die sie enthaltenden Mittel können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Normalerweise werden die Pflanzen mit den Wirkstoffen besprüht oder bestäubt oder die Samen der Pflanzen mit den Wirkstoffen behandelt.

Die Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Verstrecken des Wirkstoffs mit Lösungsmitteln und/oder Trägerstoffen, gewünschtenfalls unter Verwendung von Emulgiermitteln und Dispergiernmitteln, wobei im Falle von Wasser als Verdünnungsmittel auch andere organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden können. Als Hilfsstoffe kommen dafür im wesentlichen in Betracht: Lösungsmittel wie Aromaten (z.B. Xylol), chlorierte Aromaten (z.B. Chlorbenzole), Paraffine (z.B. Erdölfraktionen), Alkohole (z.B. Methanol, Butanol), Ketone (z.B. Cyclohexanon), Amine (z.B. Ethanolamin, Dimethylformamid) und Wasser; Trägerstoffe wie natürliche Gesteinsmehle (z.B. Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide) und synthetische Gesteinsmehle (z.B. hochdisperse Kieselsäure, Silikate); Emulgiermittel wie nichtionogene



und anionische Emulgatoren (z.B. Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, Alkylsulfonate und Arylsulfonate) und Dispergiermittel wie Ligninsulfitablaugen und Methylcellulose.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen die Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-, Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen, sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenoether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenol-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether oder Polyoxypropylen, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat, Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Beispiele für solche Zubereitungen sind:

- I. eine Lösung aus 90 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.7 und 10 Gew.-Teilen N-Methyl-a-pyrrolidon, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist;
- II. eine Mischung aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.8, 80 Gew.-Teilen Xylol, 10 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gew.-Teilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 5 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl; durch feines Verteilen der Lösung in Wasser erhält man eine Dispersion.
- III. eine wäßrige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.3, 40 Gew.-Teilen Cyclohexanon, 30 Gew.-Teilen Isobutanol, 20 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 40 mol Ethylenoxid an 1 mol Ricinusöl;
- IV. eine wäßrige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.4, 25 Gew.-Teilen Cyclohexanol, 65 Gew.-Teilen einer Mineralölfraction vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 40 mol Ethylenoxid an 1 mol Ricinusöl;
- V. eine in einer Hammermühle vermahlene Mischung aus 80 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.5, 3 Gew.-Teilen des Natriumsalzes der Diisobutyl-naphthalin-a-sulfonsäure, 10 Gew.-Teilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfitablauge und 7 Gew.-Teilen pulverförmigem Kieselsäuregel; durch feines Verteilen der Mischung in Wasser erhält man eine Spritzbrühe;
- VI. eine innige Mischung aus 3 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.7 und 97 Gew.-Teilen feinteiligem Kaolin; dieses Stäubemittel enthält 3 Gew.-% Wirkstoff;
- VII. eine innige Mischung aus 30 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.8, 92 Gew.-Teilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gew.-Teilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde; diese Aufbereitung gibt dem Wirkstoff eine gute Haftfähigkeit;
- VIII. eine stabile wäßrige Dispersion aus 40 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.9, 10 Gew.-Teilen des Natriumsalzes eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehyd-Kondensates, 2 Gew.-Teilen Kieselgel und 48 Gew.-Teilen Wasser, die weiter verdünnt werden kann;
- IX. eine stabile ölige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.33, 2 Gew.-Teilen des Calciumsalzes der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Gew.-Teilen Fettalkohol-polyglykolether, 20 Gew.-Teilen des Natriumsalzes eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehydkondensates und 68 Gew.-Teilen eines paraffinischen Mineralöls.

Die neuen Verbindungen zeichnen sich durch eine hervorragende Wirksamkeit gegen ein breites Spektrum von pflanzenpathogenen Pilzen, insbesondere gegen Botrytis aus. Sie sind zum Teil systemisch wirksam und können als Blatt- und Bodenfungizide eingesetzt werden.

Besondere Bedeutung haben sie für die Bekämpfung einer Vielzahl von Pilzen an verschiedenen Kulturpflanzen wie Weizen, Roggen, Gerste, Hafer, Reis, Mais, Gras, Baumwolle, Soja, Kaffee, Zuckerrohr, Wein, Obst- und Zierpflanzen und Gemüsepflanzen wie Gurken, Bohnen und Kürbisgewächsen, sowie an den Samen dieser Pflanzen.

Die Verbindungen werden angewendet, indem man die Pilze oder die vor Pilzbefall zu schützenden Saatgüter, Pflanzen, Materialien oder den Erdboden mit einer fungizid wirksamen Menge der Wirkstoffe behandelt.

Die Anwendung erfolgt vor oder nach der Infektion der Materialien, Pflanzen oder Samen durch die Pilze.

Speziell eignen sich die Verbindungen zur Bekämpfung folgender Pflanzenkrankheiten:

Erysiphe graminis (echter Mehltau) in Getreide,

5 Erysiphe cichoracearum und Sphaerotheca fuliginea an Kürbisgewächsen,

Podosphaera leucotricha an Äpfeln,

Uncinula necator an Reben,

Venturia inaequalis (Schorf) an Äpfeln,

Helminthosporium-Arten an Getreide,

10 Septoria nodorum an Weizen,

Botrytis cinerea (Grauschimmel) an Erdbeeren, Reben,

Cercospora arachidicola an Erdnüssen,

Pseudocercospora herpotrichoides an Weizen, Gerste, Pyricularia oryzae an Reis,

Fusarium- und Verticillium-Arten an verschiedenen Pflanzen, Alternaria-Arten an Gemüse und Obst.

15 Die Anwendung gegen Botrytis wird bevorzugt.

Die neuen Verbindungen können auch im Materialschutz (Holzschutz) eingesetzt werden, z.B. gegen Paecilomyces variotii.

Die fungiziden Mittel enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gew.% Wirkstoff.

20 Die Aufwandmengen liegen je nach Art des gewünschten Effektes zwischen 0,02 und 3 kg Wirkstoff pro ha.

Bei der Saatgutbehandlung werden im allgemeinen Wirkstoffmengen von 0,001 bis 50 g, vorzugsweise 0,01 bis 10 g je Kilogramm Saatgut benötigt.

Die erfindungsgemäßen Mittel können in der Anwendungsform als Fungizide auch zusammen mit  
25 anderen Wirkstoffen vorliegen, der z.B. mit Herbiziden, Insektiziden, Wachstumsregulatoren, Fungiziden oder auch mit Düngemitteln.

Beim Vermischen mit Fungiziden erhält man dabei in vielen Fällen eine Vergrößerung des fungiziden Wirkungsspektrums.

Die folgende Liste von Fungiziden, mit denen die erfindungsgemäßen Verbindungen gemeinsam  
30 angewendet werden können, soll die Kombinationsmöglichkeiten erläutern, nicht aber einschränken:

Schwefel,

Dithiocarbamate und deren Derivate, wie

Ferridimethyldithiocarbamat,

Zinkdimethyldithiocarbamat,

35 Zinkethylenbisdithiocarbamat,

Manganethylenbisdithiocarbamat,

Mangan-Zink-ethylendiamin-bis-dithiocarbamat,

Tetramethylthiuramdisulfide,

Ammoniak-Komplex von Zink-(N,N-ethylen-bis-dithiocarbamat),

40 Ammoniak-Komplex von Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarbamat),

Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarbamat),

N,N'-Polypropylen-bis-(thiocarbamoyl)-disulfid,;

Nitroderivate, wie

Dinitro-(1-methylheptyl)-phenylcrotonat,

45 2-sec-Butyl-4,6-dinitrophenyl-3,3-dimethylacrylat,

2-sec-Butyl-4,6-dinitrophenyl-isopropylcarbonat,

5-Nitro-isophthalsäure-di-isopropylester;

heterocyclische Substanzen, wie

2-Heptadecyl-2-imidazolin-acetat,

50 2,4-Dichlor-6-(o-chloranilino)-s-triazin,

O,O-Diethyl-phthalimidophosphonothioat,

5-Amino-1-βbis-(dimethylamino)-phosphinyl'-3-phenyl-1,2,4-triazol,

2,3-Dicyano-1,4-dithioanthrachinon,

2-Thio-1,3-dithioloβ4,5-b'chinoxalin,

55 1-(Butylcarbamoyl)-2-benzimidazol-carbaminsäuremethylester,

2-Methoxycarbonylamino-benzimidazol,

2-(Furyl-(2))-benzimidazol,

2-(Thiazolyl-(4))-benzimidazol,

- N-(1,1,2,2-Tetrachlorethylthio)-tetrahydrophthalimid,  
 N-Trichlormethylthio-tetrahydrophthalimid,  
 N-Trichlormethylthio-phthalimid,  
 N-Dichlorfluormethylthio-N',N'-dimethyl-N-phenyl-schwefelsäurediamid,  
 5 5-Ethoxy-3-trichlormethyl-1,2,3-thiadiazol,  
 2-Rhodanmethylthiobenzthiazol,  
 1,4-Dichlor-2,5-dimethoxybenzol,  
 4-(2-Chlorphenylhydrazono)-3-methyl-5-isoxazonol,  
 Pyridin-2-thio-1-oxid,  
 10 8-Hydroxychinolin bzw. dessen Kupfersalz,  
 2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin,  
 2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin-4,4-dioxid,  
 2-Methyl-5,6-dihydro-4H-pyran-3-carbonsäure-anilid,  
 2-Methyl-furan-3-carbonsäureanilid,  
 15 2,5-Dimethyl-furan-3-carbonsäureanilid,  
 2,4,5-Trimethyl-furan-3-carbonsäureanilid,  
 2,5-Dimethyl-furan-3-carbonsäurecyclohexylamid,  
 N-Cyclohexyl-N-methoxy-2,5-dimethyl-furan-3-carbonsäureamid,  
 2-Methyl-benzoesäure-anilid,  
 20 2-Iod-benzoesäure-anilid,  
 N-Formyl-N-morpholin-2,2,2-trichlorethylacetal,  
 Piperazin-1,4-diylbis-(1-(2,2,2-trichlor-ethyl)-formamid,  
 1-(3,4-Dichloranilino)-1-formylamino-2,2,2-trichlorethan,  
 2,6-Dimethyl-N-tridecyl-morpholin bzw. dessen Salze,  
 25 2,6-Dimethyl-N-cyclododecyl-morpholin bzw. dessen Salze,  
 N-[3-(p-tert.-Butylphenyl)-2-methylpropyl]-cis-2,6-dimethylmorpholin,  
 N-[3-(p-tert.-Butylphenyl)-2-methylpropyl]-piperidin,  
 1-[2-(2,4-Dichlorphenyl)-4-ethyl-1,3-dioxolan-2-yl-ethyl]-1H-1,2,4-triazol  
 1-[2-(2,4-Dichlorphenyl)-4-n-propyl-1,3-dioxolan-2-yl-ethyl]-1H-1,2,4-triazol  
 30 N-(n-Propyl)-N-(2,4,6-trichlorphenoxyethyl)-N'-imidazol-yl-harnstoff,  
 1-(4-Chlorphenoxy)-3,3-dimethyl-1-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-2-butanon,  
 1-(4-Chlorphenyl)-3,3-dimethyl-1-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-2-butanol,  
 $\alpha$ -(2-Chlorphenyl)- $\alpha$ -(4-chlorphenyl)-5-pyrimidin-methanol,  
 5-Butyl-2-dimethylamino-4-hydroxy-6-methyl-pyrimidin,  
 35 Bis-(p-chlorphenyl)-3-pyridinmethanol,  
 1,2-Bis-(3-ethoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol,  
 1,2-Bis-83-methoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol,  
 sowie verschiedene Fungizide, wie  
 Dodecylguanidinacetat,  
 40 3-[3-(3,5-Dimethyl-2-oxycyclohexyl)-2-hydroxyethyl]glutarimid,  
 Hexachlorbenzol,  
 DL-Methyl-N-(2,6-dimethyl-phenyl)-N-furoyl (2)-alaninat,  
 DL-N-(2,6-Dimethyl-phenyl)-N-(2'-methoxyacetyl)-alanin-methylester,  
 N-(2,6-Dimethylphenyl)-N-chloracetyl-D,L-2-aminobutyrolacton,  
 45 DL-N-(2,6-Dimethylphenyl)-N-(phenylacetyl)-alaninmethylester,  
 5-Methyl-5-vinyl-3-(3,5-dichlorphenyl)-2,4-dioxo-1,3-oxazolidin,  
 3-[3,5-Dichlorphenyl(-5-methyl-5-methoxymethyl)-1,3-oxazolidin-2,4-dion,  
 3-(3,5-Dichlorphenyl)-1-isopropylcarbamoylethylhydantoin,  
 N-(3,5-Dichlorphenyl)-1,2-dimethylcyclopropan-1,2-dicarbonsäureimid,  
 50 2-Cyano-[N-(ethylaminocarbonyl)-2-methoximino]-acetamid,  
 1-[2-(2,4-Dichlorphenyl)-pentyl]-1H-1,2,4-triazol,  
 2,4-Difluor- $\alpha$ -(1H-1,2,4-triazolyl-1-methyl)-benzhydrylalkohol,  
 N-(3-Chlor-2,6-dinitro-4-trifluormethyl-phenyl)-5-trifluormethyl-3-chlor-2-aminopyridin,  
 1-((bis-(4-Fluorphenyl)-methylsilyl)-methyl)-1H-1,2,4-triazol.

## Anwendungsbeispiele

Als Vergleichswirkstoffe wurden 2-Chlornicotinsäure-2'-ethylanilid (A) - bekannt aus US 4 001 416 - und 2-Chlornicotinsäure-3'-isopropylanilid (B) - bekannt aus DE 26 11 601 - benutzt.

## Anwendungsbeispiel 1

Wirksamkeit gegen *Botrytis cinerea* auf Paprikaschoten

Scheiben von grünen Paprikaschoten wurden mit wäßriger Wirkstoffaufbereitung, die 80 % Wirkstoff und 20 % Emulgiermittel in der Trockensubstanz enthielt, tropfnaß besprüht. 2 Stunden nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Fruchtscheiben mit einer Sporensuspension von *Botrytis cinerea*, die  $1,7 \times 10^6$  Sporen pro ml einer 2 %igen Biomazlösung enthielt, behandelt. Die Fruchtscheiben wurden anschließend in feuchten Kammern bei 18 °C für 4 Tage aufbewahrt. Danach erfolgte visuell die Auswertung der *Botrytis*-Entwicklung auf den befallenen Fruchtscheiben.

Das Ergebnis zeigt, daß die Wirkstoffe 1.5, 1.7 und 1.8 bei der Anwendung als 500 ppm haltige Spritzbrühe eine bessere fungizide Wirkung zeigen (95 %) als die bekannten Vergleichswirkstoffe A (10 %) und B (65 %).

## Anwendungsbeispiel 2

Wirksamkeit gegen *Botrytis cinerea* auf Paprikaschoten

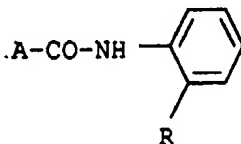
Die Innenfläche von aufgeschnittenen Paprikaschoten wurde mit einer wäßrigen Wirkstoffaufbereitung, die 80 % Wirkstoff und 20 % Emulgiermittel in der Trockensubstanz enthielt, bis zur Tropfnässe besprüht. Nach dem Antrocknen der wäßrigen Wirkstoffaufbereitung wurden die Fruchtstücke mit einer wäßrigen Sporensuspension von *Botrytis cinerea*, die  $1,7 \times 10^6$  Sporen/ml enthielt, inokuliert.

Anschließend wurden die Fruchtstücke für 4 Tage in Klimaschränke bei 20 - 22 °C gestellt. Dann wurde das Ausmaß des Pilzbewuchses visuell ausgewertet.

Das Ergebnis des Versuchs zeigt ferner, daß die Verbindungen Nr. 2.4, 4.4, 6.4, 7.4, 7.5, 9.1, 9.2, 9.4, 9.5, 10.1, 10.2, 10.4, 10.5, 12.4, 12.6, 2.65 und 2.66 bei der Anwendung als 1000 ppm Wirkstoff enthaltende wäßrige Spritzbrühen eine gute fungizide Wirkung (100 %) haben.

## Patentansprüche

## 1. Verwendung von Anilid-derivaten der Formel



in der A die folgenden Bedeutungen hat

Pyridin-3-yl, substituiert in 2-Stellung durch Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl,

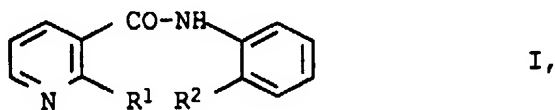
Phenyl, substituiert in 2-Stellung durch Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Iod,

2-Methyl-5,6-dihydropyran-3-yl, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl-4-oxid, 2-Methyl-5,6-dihydro-1,4-oxathiin-3-yl-4,4-dioxid; 2-Methyl-furan-3-yl, substituiert in 4- und 5-Stellung durch Wasserstoff oder Methyl; Thiazol-5-yl, substituiert in 2- und 4-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor, Trifluormethyl; Thiazol-4-yl, substituiert in 2- und 5-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor, Trifluormethyl; 1-Methylpyrazol-4-yl, substituiert in 3- und 5-Stellung durch Methyl,

Chlor, Trifluormethyl; Oxazol-5-yl, substituiert in 2- und 4-Stellung durch Wasserstoff, Methyl, Chlor und R die folgenden Bedeutungen hat, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-

Alkinyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen, substituiertes Phenyl,  
zur Bekämpfung von Botrytis.

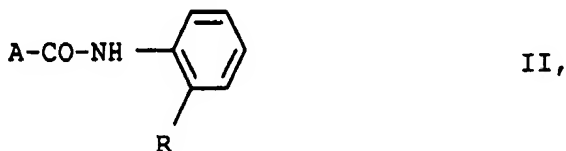
2. Verwendung von Nicotinsäureanilid-Derivaten der allgemeinen Formel I,



in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

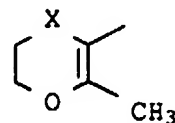
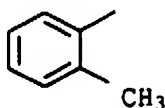
- R<sup>1</sup> Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl  
R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi  
zur Bekämpfung von Botrytis.

3. Verwendung von Anilid-Derivaten der Formel II,



in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

A

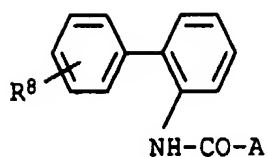


X Methylen oder Schwefel

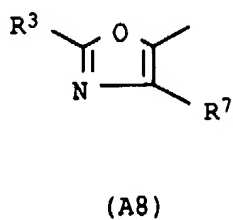
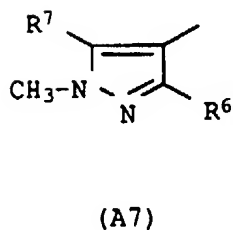
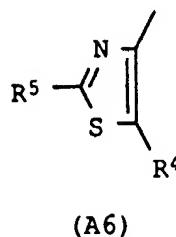
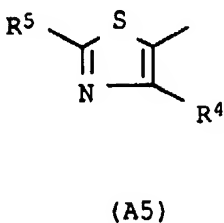
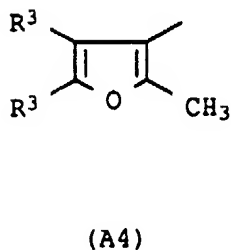
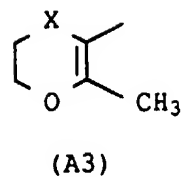
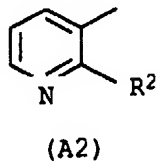
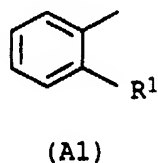
R gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi

zur Bekämpfung von Botrytis.

4. Verwendung von 2-Aminobiphenyl-Derivaten der allgemeinen Formel III,

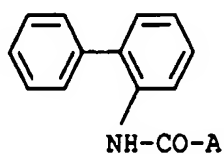


in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

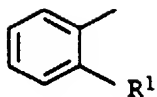


X    Methylen, Schwefel, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),  
 R<sup>1</sup>    Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod  
 R<sup>2</sup>    Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>3</sup>    Wasserstoff oder Methyl  
 R<sup>4</sup>    Methyl, Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>5</sup>    Wasserstoff, Methyl, Chlor  
 R<sup>6</sup>    Methyl, Trifluormethyl  
 R<sup>7</sup>    Methyl, Chlor  
 R<sup>8</sup>    C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen  
 zur Bekämpfung von Botrytis.

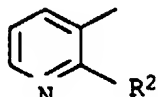
5. Verwendung von 2-Aminobiphenyl-Derivaten der allgemeinen Formel IV,



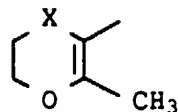
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



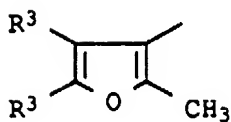
(A1)



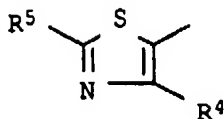
(A2)



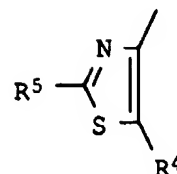
(A3)



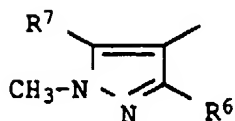
(A4)



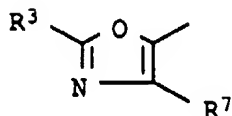
(A5)



(A6)



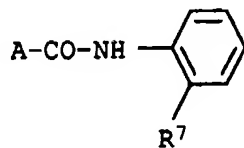
(A7)



(A8)

- X Methylen, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),  
 R<sup>1</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod  
 R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl  
 R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor  
 R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl  
 R<sup>7</sup> Methyl, Chlor,  
 zur Bekämpfung von Botrytis.

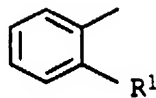
6. Verwendung von Carbonsäureanilid-Derivaten der allg. Formel V,



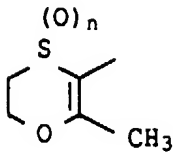
V,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

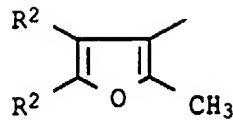
A



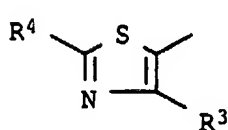
(A1)



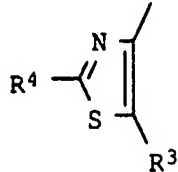
(A2)



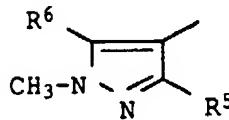
(A3)



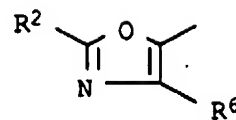
(A4)



(A5)



(A6)



(A7)

n 1 oder 2

R<sup>1</sup> Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod

R<sup>2</sup> Wasserstoff oder Methyl

R<sup>3</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor

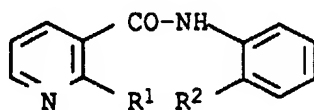
R<sup>4</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor

R<sup>5</sup> Methyl, Trifluormethyl

R<sup>6</sup> Methyl, Chlor

R<sup>7</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi zur Bekämpfung von Botrytis.

7. Nicotinsäureanilid-Derivate der allgemeinen Formel I



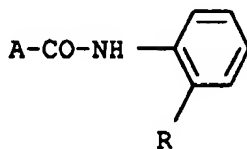
I,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben

R<sup>1</sup> Halogen, Methyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl,

R<sup>2</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi mit der Maßgabe, daß R<sup>2</sup> verschieden von Isopropyl ist, wenn R<sup>1</sup> Chlor bedeutet.

8. Anilid-Derivate der allg. Formel II,

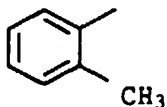


II,

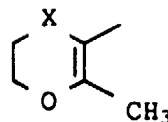


in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

A



(A1)



(A2)

X Methylen oder Schwefel

R gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxi, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxi, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxi, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxi

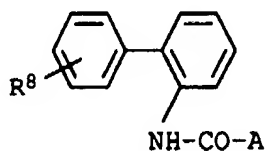
mit der Maßgabe, daß

A nicht A<sub>1</sub> ist, wenn R Ethoxi, Isopropoxi oder Allyloxi ist

A nicht A<sub>2</sub> mit X in der Bedeutung Schwefel ist, wenn R Ethoxi, Propoxi, n-Butoxi, sec.-Butoxi, n-Pentyloxi ist

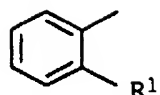
A nicht A<sub>2</sub> mit X in der Bedeutung Methylen ist, wenn R Isopropyl ist.

9. 2-Aminobiphenyl-Derivate der allgemeinen Formel III,

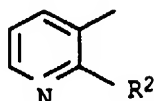


III,

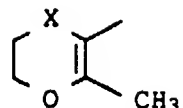
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



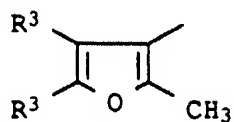
(A1)



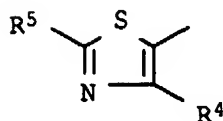
(A2)



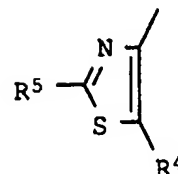
(A3)



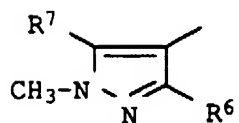
(A4)



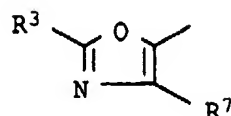
(A5)



(A6)



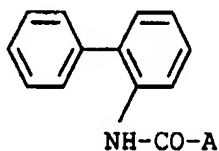
(A7)



(A8)

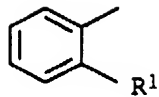
- X Methylene, Schwefel, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),  
 R<sup>1</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor, Brom, Jod  
 R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl  
 R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor  
 R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl  
 R<sup>7</sup> Methyl, Chlor  
 R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen.

10. 2-Aminobiphenyl-Derivate der allgemeinen Formel IV,

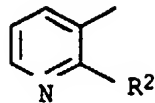


IV,

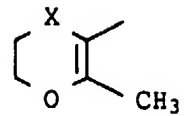
in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



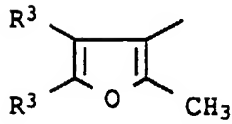
(A1)



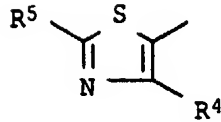
(A2)



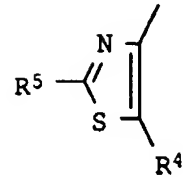
(A3)



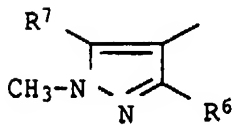
(A4)



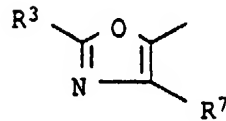
(A5)



(A6)



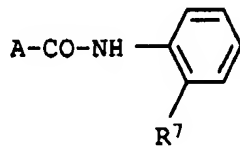
(A7)



(A8)

- X Methylene, Sulfinyl, Sulfonyl (SO<sub>2</sub>),  
 R<sup>1</sup> Trifluormethyl, Chlor, Jod  
 R<sup>2</sup> Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Methyl  
 R<sup>4</sup> Methyl, Trifluormethyl, Chlor  
 R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Chlor  
 R<sup>6</sup> Methyl, Trifluormethyl  
 R<sup>7</sup> Methyl, Chlor.

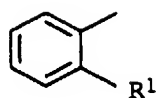
11. Carbonsäureanilid-Derivate der allg. Formel V,



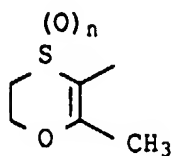
V,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben

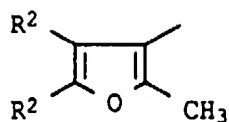
A



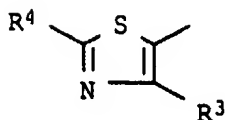
(A1)



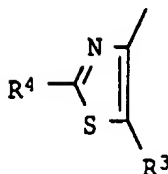
(A2)



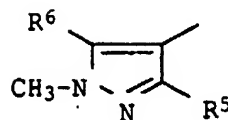
(A3)



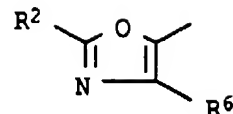
(A4)



(A5)



(A6)



(A7)

n 1 oder 2

R<sup>1</sup> Trifluormethyl, Chlor, Brom, JodR<sup>2</sup> Wasserstoff oder MethylR<sup>3</sup> Methyl, Trifluormethyl, ChlorR<sup>4</sup> Wasserstoff, Methyl, ChlorR<sup>5</sup> Methyl, TrifluormethylR<sup>6</sup> Methyl, Chlor

R<sup>7</sup> gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkynyl, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Alkinyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyloxy, gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyloxy mit der Maßgabe, daß R<sup>7</sup> verschieden von 3-Methyl-but-2-en-1-yl oder 3-Methyl-but-3-en-1-yl ist, wenn R<sup>1</sup> Trifluormethyl ist.